PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-287338

(43) Date of publication of application: 31.10.1995

G03C 1/22
G03C 1/00
G03C 1/06
G03C 1/295
G03C 5/29
G03C 5/38

(21)Application number: 06-103272 (71)Applicant: FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing: 19.04.1994 (72)Inventor: YAMAMOTO SEIICHI

YOSHIDA TETSUO HIOKI TAKANORI

(54) SILVER HALIDE PHOTOGRAPHIC SENSITIVE MATERIAL AND ITS PROCESSING METHOD

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain the photosensitive material high in contrast and sensitivity and small in residual dye stains after processing by incorporating a hydrazine compound and a specified compound in an emulsion layer or another hydrophilic colloidal layer. CONSTITUTION: The photosensitive material having at least one silver halide emulsion layer can a support contains in the emulsion layer or another hydrophilic colloidal layer one of the hydrazine compounds and one of the compounds represented by the formula in which R1 is alkyl; Z is an atomic group necessary to form a 5- or 6-membered N-containing hetero ring; each of D and Da is an atomic group necessary to form a non-cyclic or cyclic acid nucleus; each of L1-

$$R_1 - N - (L_3 - L_2) = C - L_3 - L_4 = L_5 - L_6 = \begin{cases} D_3 \\ D_3 \end{cases}$$
 $M_1 m_1$

L6 is a methine group; M1 is a counter ion necessary to neutralize an intra-molecular charge; m1 is a number of ≥0 necessary to neutralize the intramolecular charge; and n is 0 or 1.

LEGAL STATUS

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-287338

(43)公開日 平成7年(1995)10月31日

(51) Int.Cl. ⁶ G 0 3 C	1/22	識別記号	庁内整理番号	FΙ		技術表示箇所
0000	1/00	E				
	1/06	501				
	1/295					
	5/29	501				
			審査請求	未請求 請求功	頁の数7 FD (全73頁)	最終頁に続く
(21)出願番号	}	特願平6-103272		(71)出願人	000005201	•
					富士写真フイルム株式会社	
(22)出願日		平成6年(1994)4	₹19日		神奈川県南足柄市中沼210番	地
				(72)発明者	山本 賊一	
					神奈川県南足柄市中沼210番	地 富士写真
					フイルム株式会社内	
				(72)発明者	吉田 哲夫	
					神奈川県南足柄市中沼210番	地 富士写真
					フイルム株式会社内	
				(72)発明者	日置 孝徳	
					神奈川県南足柄市中沼210番	地 富士写真
					フイルム株式会社内	

(54) 【発明の名称】 ハロゲン化銀写真感光材料とその処理方法

(57)【要約】

【目的】感度が高く、残色が少なく、かつ超硬調なハロゲン化銀写真感光材料を提供する。

【構成】ヒドラジン誘導体(造核剤)と下記化合物を併用する。但し、式中 R_1 =Tルキル、Z=含窒素複素環を形成するに必要な原子群、D、D。=酸性核を形成するに必要な原子群、 $L_1 \sim L_6$ =X

【化1】

$$R_1 - \tilde{N} - (L_1 - L_2)_a - C - L_3 - L_4 = L_5 - L_6$$

 $M_1 m_1$

【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上に少なくとも一層のハロゲン化銀乳剤層を有するハロゲン化銀写真感光材料において、該乳剤層または他の親水性コロイド層中に、ヒドラジン化合物の少なくとも一種と、一般式(I)で表される化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

一般式(I)

[化1]

$$R_1 - N - (L_1 = L_2) = C = L_3 - L_4 = L_5 - L_6 = \begin{cases} Da \\ Da \end{cases}$$

 $M_1 m_1$

R: アルキル基を表す。 Zは5員環または6員の含窒素 複素環を形成するのに必要な原子群を表す。 DおよびD 。 は非環式または環式の酸性核を形成するのに必要な原 子群を表す。 L: 、L2 、L3 、L4 、L5 およびL6 はメチン基を表す。 M: は電荷中和対イオンを表し、 m : は分子内の電荷を中和させるために必要な0以上の数 20 である。 n は 0 または 1 を表す。

【請求項2】 請求項1記載の一般式(I)で表される 該化合物が下記一般式(II)から選ばれた化合物である ことを特徴とする請求項1記載のハロゲン化銀写真感光 材料。

一般式 (II)

 $\begin{array}{c|c}
V_{2} & V_{1} \\
V_{3} & V_{4} & R_{2}
\end{array}$ $V_{3} & V_{4} & R_{2}$ $V_{4} & R_{2}$ $V_{5} & V_{6} & R_{2}$ $V_{7} & V_{1} & V_{1} & V_{2}$ $V_{8} & V_{1} & V_{2} & V_{3}$

式中、 R_2 、 R_3 は、遊離酸または塩の形で水溶性を示す基を持つアルキル基を表す。 V_1 、 V_2 、 V_3 および V_4 は、水素原子または 1 価の置換基を表す。ただし、該置換基(V_1 、 V_2 、 V_3 、 V_4)の分子量の合計は 5 0 以下である。 L_7 、 L_8 、 L_9 及び L_{10} はメチン基を表す。 M_2 は電荷中和対イオンを表し、 m_2 は分子内の電荷を中和させるために必要な 0 以上の数である。

【請求項3】 請求項1記載のハロゲン化銀写真感光材料において、造核促進剤としてアミン化合物またはオニウム塩化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

【請求項4】 請求項3記載の造核促進剤がホスホニウム塩であることを特徴とする請求項3記載のハロゲン化銀写真感光材料。

【請求項5】 請求項1~4のいずれかに記載のハロゲン化銀写真感光材料を画像露光した後、

(1) 0. 2~0. 75モル/リットルのジヒドロキシベ 50

ンセン系現像主薬、

(2) 0. 001~0. 06モル/リットルの1-フェニル-3-ピラゾリドン系またはp-アミノフェノール系の補助現像主薬、

(3) 0. 3~1. 2モル/リットルの遊離の亜硫酸イオン

(4) 下記一般式 [E] で示される化合物

を含有し、一般式 [E] で示される化合物とジヒドロキシベンゼン系現像主薬の濃度比が 0.03~0.12であり、pHが9.0~12.0である現像液で現像処理することを特徴とする画像形成方法。

一般式〔E〕

[化3]

$$P \stackrel{\mathsf{Y}}{\underset{\mathsf{O}}{\bigvee}} R_1$$

式中、R1、R2 はそれぞれヒドロキシ基、アミノ基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アルコキシカルボニルアミノ基、メルカプト基またはアルキルチオ基を表す。P、Qはヒドロキシ基、カルボキシル基、アルコキシ基、ヒドロキシアルキル基、カルボキシアルキル基、スルホ基、スルホアルキル基、アミノアルキル基、アルキル基またはアリール基を表すか、または、PとQは互いに結合して、R1、R2 が置換している二つのビニル炭素原子とYが置換している炭素原子と共に5~8員環を形成する原子群を表す。Yは=0、または=N-R3を表す。R3 は水素原子、ヒドロキシル基、アルキル基、アシル基、ヒドロキシアルキル基、スルホアルキル基、カルボキシアルキル基を表す。

【請求項6】 該ハロゲン化銀写真感光材料を p H 9. 6以上11.0未満の現像液を用いて現像処理すること を特徴とする請求項5に記載の画像形成方法。

【請求項7】 請求項5および6に記載の画像形成の後に、少なくとも、チオ硫酸塩、水溶性アルミニウム塩およびイミノジ酢酸、グルコン酸、5ースルホサリチル酸およびそれらの誘導体ならびにそれらの塩から選ばれる化合物を含有することを特徴とするホウ素化合物を含有しない定着濃厚液を所定の濃度に希釈して得た定着液で処理することを特徴とする処理方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はハロゲン化銀写真感光材料に関し、詳しくはHe-Neレーザーやレーザーダイオードを光源とするスキャナー、イメージセッターに適する超硬調ハロゲン化銀写真感光材料に関するものである。

[0002]

【従来の技術】グラフィックアーツの分野においては網 点画像による連続階調の画像の再生あるいは線画像の再

生を良好ならしめるために、超硬調(特にγが10以 上) の写真特性を示す画像形成システムが必要である。 良好な保存安定性を有する処理液で現像し、超硬調な写 真特性が得られる画像形成システムが要望され、その一 つとして米国特許4, 166, 742号、同4, 16 8, 977号、同4, 221, 857号、同4, 22 4, 401号、同4, 243, 739号、同4, 27 2,606号、同4,311,781号にみられるよう に、特定のアシルヒドラジン化合物を添加した表面潜像 型ハロゲン化銀写真感光材料を、亜硫酸保恒剤を0.1 5モル/リットル以上含む p H 1 1. 0~12. 3の現 像液で処理して、yが10を越える超硬調のネガ画像を 形成するシステムが提案された。この新しい画像形成シ ステムには、従来の超硬調画像形成では塩化銀含有率の 高い塩臭化銀しか使用できなかったのに対して、沃臭化 銀や塩沃臭化銀でも使用できるという特徴がある。ま た、従来のリス現像液が極く微量の亜硫酸保恒剤しか含 有できなかったのに対して、多量の亜硫酸保恒剤を含有 できるので、比較的保存安定性がよいという点も特徴で ある。一方、最近、レーザーや発光ダイオードの発達に 20 より、600nm~700nmに発振波長を有するスキャナ ーやイメージセッターが広く普及し、これらの出力機に 適性を有する超硬調感材の開発が強く望まれていた。特 開平4-178644号、特開平4-275541号、 特開平4-311946号、特開平5-224330号 には、好ましい感色性を有する増感色素とヒドラジン化 合物の組み合わせが開示されているが、感度や(処理後 の) 残存着色、また、感光材料の保存中の性能変動に関 して、未だ満足できるものではなかった。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、ガンマが10を超える極めて硬調、高感な写真性が得られ、かつ処理後の残存着色の少ないHe-Neレーザー、レーザーダイオード用ハロゲン化銀写真感光材料を提供することにある。本発明の別の目的は、保存中に性能変動の少ない上記感光材料を提供することにある。

[0004]

【課題を解決するための手段】支持体上に少なくとも一層のハロゲン化銀乳剤層を有するハロゲン化銀写真感光材料において、該乳剤層または他の親水性コロイド層中 40 に、ヒドラジン化合物の少なくとも一種と、一般式

(I) で表される化合物の少なくとも一種を含有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料により達成された。

一般式(1)

[0005]

【化4】

$$R_1 - N - (L_1 = L_2)_{p} - C = L_3 - L_4 = L_5 - L_6 = \begin{cases} Da \\ D \end{cases}$$

 $M_1 m_1$

【0006】R₁ はアルキル基を表す。 Zは5員または6員の含窒素複素環を形成するのに必要な原子群を表す。 DおよびDa は非環式または環式の酸性核を形成するのに必要な原子群を表わす。 L_1 、 L_2 、 L_3 、 L_4 、 L_5 および L_6 はメチン基を表わす。 M_1 は電荷中和対イオンを表し、 m_1 は分子内の電荷を中和させるために必要な0以上の数である。 nは0または1を表わす。以下に、一般式 (I) についてさらに詳しく説明す

【0007】R₁ として好ましくは、炭素数18以下の 無置換アルキル基(例えばメチル、エチル、プルピル、 ブチル、ペンチル、オクチル、デシル、ドデシル、オク タデシル)、または置換アルキル基 {置換基として例え ば、カルボキシ基、スルホ基、シアノ基、ハロゲン原子 (例えばフッ素、塩素、臭素である。) 、ヒドロキシ 基、炭素数8以下のアルコキシカルボニル基 (例えばメ トキシカルボニル、エトキシカルボニル、ベンジルオキ シカルボニル)、炭素数8以下のアルカンスルホニルア ミノカルボニル基、炭素数8以下のアシルアミノスルホ ニル基、炭素数8以下のアルコキシ基(例えばメトキ シ、エトキシ、ベンジルオキシ、フェネチルオキシ)、 炭素数8以下のアルキルチオ基(例えば、メチルチオ、 エチルチオ、メチルチオエチルチオエチル) 炭素数20 以下のアリールオキシ基(例えばフェノキシ、pートリ ルオキシ、1-ナフトキシ、2-ナフトキシ)、炭素数 3以下のアシルオキシ基(例えばアセチルオキシ、プロ ピオニルオキシ)、炭素数3以下のアシルチオ基(例え ばアセチルチオ、プロピオニルチオ)、

【0008】炭素数8以下のアシル基(例えばアセチ ル、プロピオニル、ベンゾイル)、カルバモイル基(例 えばカルバモイル、N、Nージメチルカルバモイル、モ ルホリノカルボニル、ピペリジノカルボニル)、スルフ アモイル基(例えばスルファモイル、N, Nージメチル スルファモイル、モルホリノスルホニル、ピペリジノス ルホニル)、炭素数20以下のアリール基(例えばフェ ニル、4-クロルフェニル、4-メチルフェニル、α-ナフチル) で置換された炭素数18以下のアルキル基} が挙げられる。好ましくは無置換アルキル基(例えば、 メチル、エチル、nープロピル、nーブチル、nーペン チル、n-ヘキシル)、カルボキシアルキル基(例えば 2-カルボキシエチル、カルボキシメチル、またはこれ らの塩)、スルホアルキル基(例えば、2-スルホエチ ル、3-スルホプロピル、4-スルホブチル、3-スル ホブチルまたは、これらの塩)、メタンスルホニルカル バモイルメチル基または、その塩である。

【0009】さらに好ましくは、スルホアルキル基(例えば、2ースルホエチル、3ースルホプロピル、4ースルホブチル、3ースルホブチルまたは、これらの塩)であり、特に好ましくは2ースルホエチル基または、その塩である。

【0010】 Zによって形成される核としては、チアソール核 {チアゾール核 (例えばチアゾール、4ーメチルチアゾール、4,5ージメチルチアゾール、4,5ージフェニルチアゾール、3,4ージヒドロナフト [4,5-a] チアゾール)、

【0011】ベンソチアソール核(例えば、ベンソチア ソール、4-クロロベンソチアゾール、5-クロロベン ソチアゾール、6-クロロベンソチアソール、5-ニト ロベンゾチアゾール、4-メチルベンゾチアソール、5 -メチルベンゾチアゾール、6-メチルベンゾチアゾー ル、5-ブロモベンゾチアゾール、6-ブロモベンゾチ アゾール、5-ヨードベンゾチアゾール、5-フェニル ベンゾチアゾール、5-メトキシベンゾチアゾール、6 ーメトキシベンソチアゾール、5-エトキシベンソチア ゾール、5-エトキシカルボニルベンゾチアゾール、5 ーフェノキシベンゾチアソール、5-カルボキシベンソ チアゾール、5ーアセチルベンゾチアゾール、5ーアセ トキシベンゾチアゾール、5-フェネチルベンゾチアゾ ール、5-フルオロベンゾチアゾール、5-トリフルオ ロメチルベンゾチアゾール、5-クロロー6-メチルベ ンゾチアソール、5,6-ジメチルベンソチアゾール、 5, 6-ジメトキシベンソチアゾール、5, 6-メチレ ンジオキシベンソチアゾール、5-ヒドロキシ-6-メ チルベンゾチアゾール、テトラヒドロベンゾチアゾー ル、4-フェニルベンゾチアゾール、5、6-ビスメチ 30 ルチオベンソチアソール)、

【0012】ナフトチアゾール核(例えば、ナフト [2, 1-d] チアゾール、ナフト [1, 2-d] チア ゾール、ナフト [2, 3-d] チアゾール、5-メトキ シナフト [1, 2-d] チアゾール、7-エトキシナフ ト [2, 1-d] チアゾール、8-メトキシナフト [2, 1-d] チアゾール、5-メトキシナフト [2, 3-d] チアゾール)、8-メチルチオナフト [2, 1 -d] チアゾール)、

【0013】チアゾリン核(例えば、チアゾリン、4-40メチルチアゾリン、4-ニトロチアゾリン)、オキサゾール核(オキサゾール核(例えば、オキサゾール、5-メチルオキサゾール、4-ニトロオキサゾール、5,5 チルオキサゾール、4-エチルオキサゾール(4,5 ージフェニルオキサゾール、4-エチルオキサゾール)【0014】ベンゾオキサゾール核(例えば、ベンゾオキサゾール、5-クロロベンゾオキサゾール、5-メチルベンゾオキサゾール、5-ブロモベンゾオキサゾール、5-フェニルベンゾオキサゾール、5-フェニルベンゾオキサゾール、5-メトキシベンゾオキサゾール、50

5-ニトロベンゾオキサゾール、5-トリフルオロメチルベンゾオキサゾール、5-ヒドロキシベンゾオキサゾール、6-メチルベンゾオキサゾール、6-メチルベンゾオキサゾール、6-ニトロベンゾオキサゾール、6-メトキシベンゾオキサゾール、5,6-ジメチルベンゾオキサゾール、4,6-シメチルベンゾチアゾール、5-エトキシベンゾオキサゾール、5-アセチルベンゾオキサゾール、5

【0015】ナフトオキサゾール核(例えば、ナフト [2, 1-d] オキサゾール、ナフト[1, 2-d] オ キサゾール、ナフト[2,3-d]オキサゾール、5-ニトロナフト (2, 1 − d) オキサゾール) } 、オキサ ゾリン核(例えば、4,4-ジメチルオキサソリン)、 セレナゾール核 {セレナゾール核 (例えば、4-メチル セレナゾール、4ーニトロセレナソール、4ーフェニル セレナゾール)、ベンゾセレナゾール核(例えば、ベン ゾセレナゾール、5-クロロベンソセレナゾール、5-ニトロベンゾセレナゾール、5-メトキシベンゾセレナ ゾール、5-ヒドロキシベンゾセレナゾール、6-ニト ロベンゾセレナゾール、5-クロロ-6-ニトロベンゾ セレナゾール、5,6-ジメチルベンゾセレナゾー ル)、ナフトセレナゾール核(例えば、ナフト[2,1] -d] セレナゾール、ナフト[1, 2-d] セレナゾー ル) }、セレナゾリン核(例えば、セレナゾリン、4-メチルセレナゾリン)、

【0016】テルラゾール核 {テルラゾール核 (例え ば、テルラゾール、4ーメチルテルラゾール、4ーフェ ニルテルラゾール)、ベンゾテルラゾール核(例えば、 ベンゾテルラゾール、5-クロロベンゾテルラゾール、 5-メチルベンゾテルラゾール、5,6-ジメチルベン ゾテルラゾール、6-メトキシベンゾテルラゾール)、 ナフトテルラゾール核 (例えば、ナフト [2, 1-d] テルラゾール、ナフト[1, 2-d]テルラゾー ル) }、テルラゾリン核(例えば、テルラゾリン、4-メチルテルラゾリン)、3,3-ジアルキルインドレニ ン核(例えば、3,3-ジメチルインドレニン、3,3 ージエチルインドレニン、3,3ージメチルー5ーシア ノインドレニン、3, 3-ジメチルー6-ニトロインド レニン、3, 3ージメチルー5ーニトロインドレニン、 3, 3-ジメチルー5-メトキシインドレニン、3, 3, 5-トリメチルインドレニン、3, 3-ジメチルー 5-クロロインドレニン)、

【0017】イミダゾール核(インダゾール核(例えば、1ーアルキルイミダゾール、1ーアルキルー4ーフェニルイミダゾール、1ーアリールイミダゾール)、ベンゾイミダゾール核(例えば、1ーアルキルベンゾイミダゾール、1ーアルキルー5、6ージクロロベンゾイミダゾール、1ーアルキルー5ーメトキシベンゾイミダゾール、1ーアルキルー5ーメトキシベンゾイミダゾール、

1-アルキルー5-シアノベンゾイミダゾール、1-アルキルー5-フルオロベンゾイミダゾール、1-アルキルー5-トリフルオロメチルベンゾイミダゾール、1-アルキルー6-クロロー5-シアノベンゾイミダゾール、1-アルキルー6-クロロー5-トリフルオロメチルベンゾイミダゾール、1-アリルー5,6-ジクロロベンゾイミダゾール、1-アリールでンゾイミダゾール、1-アリールでンゾイミダゾール、1-アリールー5,6-ジクロロベンゾイミダゾール、1-アリールー5,6-ジクロロベンゾイミダゾール、1-アリールー5ーメトキシベンゾイミダゾール、1-アリールー5ーメトキシベンゾイミダゾール、1-アリールー5ーシアノベンゾイミダゾール、1-アリールキリールに1,2-d]イミダゾール、1-アリールナフト[1,2-d]イミダゾール、1-アリールナフト[1,2-d]イミダゾール)、

【0018】前述のアルキル基は炭素原子1~8個のもの、たとえば、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル等の無置換アルキル基やヒドロキシアルキル基(例えば、2ーヒドロキシエチル、3ーヒドロキシプロピル)が好ましい。特に好ましくはメチル基、エチル20基である。前述のアリール基は、フェニル、ハロゲン(例えばクロロ)置換フェニル、アルキル(例えばメチル)置換フェニル、アルコキシ(例えばメトキシ)置換フェニルを表わす。}、

【0019】ビリジン核(例えば、2ーピリジン、4ーピリジン、5ーメチルー2ーピリジン、3ーメチルー4ーピリジン)、キノリン核(キノリン核(例えば、2ーキノリン、3ーメチルー2ーキノリン、5ーエチルー2ーキノリン、6ーメチルー2ーキノリン、6ーニトロー2ーキノリン、6ーニトロー2ーキノリン、6ーヒドロキシー2ーキノリン、8ークロロー2ーキノリン、4ーキノリン、6ーエトキシー4ーキノリン、8ーフルオロー4ーキノリン、8ークロロー4ーキノリン、8ーフルオロー4ーキノリン、8ーメチルー4ーキノリン、8ーメトキシー4ーキノリン、6ーメトキシー4ーキノリン、6ーメトキシー4ーキノリン、6ーメトキシー4ーキノリン、6ーメチルー4ーキノリン、5,6ージメチルー4ーキノリン、

【0020】イソキノリン核(例えば、6-二トロー1ーイソキノリン、3,4-ジヒドロー1ーイソキノリン、6-二トロー3ーイソキノリン)】、イミダゾ
[4,5-b]キノキザリン核(例えば、1,3-ジエチルイミダゾ[4,5-b]キノキザリン、6-クロロー1,3-ジアリルイミダゾ[4,5-b]キノキザリン)、オキサジアゾール核、チアジアゾール核、テトラゾール核、ピリミジン核を挙げることができる。

【0021】Z₁、Z₂によって形成される核として好ましくは、ベンソチアソール核、ナフトチアソール核、ベンソオキサソール核、ナフトオキサソール核、ベンソイミダソール核、2-キノリン核、4-キノリン核であ 50

る。さらに好ましくはベンソオキサソール核である。

【0022】DとD。は酸性核を形成するために必要な原子群を表すが、いかなる一般のメロシアニン色素の酸性核の形をとることもできる。ここでいう酸性核とは、例えばジェイムス(James)編「ザ・セオリー・オブ・ザ・フォトグラフィック・プロセス」(The Theory of the Photographic Process)第4版、マクミラン出版社、1977年、198頁により定義される。好ましい形において、Dの共鳴に開与する置換基としては、例えばカルボニル基、シアノ基、スルホニル基、スルフェニル基である。D'は酸性核を形成するために必要な残りの原子群を表わす。具体的には、米国特許第3,567,719号、第3,575,869号、第3,804,634号、第3,837,862号、第4,002,480号、第4,925,777号、特開平3-167546号などに記載されているものが挙げられる。

【0023】酸性核が非環式であるとき、メチン結合の 末端はマロノニトリル、アルカンスルフォニルアセトニ トリル、シアノメチルベンゾフラニルケトン、またはシ アノメチルフェニルケトンのような基である。DとDa が環式であるとき、炭素、窒素、及びカルコゲン(典型 的には酸素、イオウ、セレン、及びテルル)原子から成 る5員または6員の複素環を形成する。

【0024】好ましくは次の核が挙げられる。2-ピラ ゾリンー5ーオン、ピラゾリジンー3、5ージオン、イ ミダゾリン-5-オン、ヒダントイン、2または4-チ オヒダントイン、2-イミノオキサソリジン-4-オ ン、2-オキサゾリン-5-オン、2-チオオキサゾリ ジン-2, 4-ジオン、イソオキサゾリン-5-オン、 2ーチアゾリン-4ーオン、チアゾリジン-4ーオン、 チアゾリジンー2、4-ジオン、ローダニン、チアゾリ ジン-2, 4-ジチオン、イソローダニン、インダン-1, 3-ジオン、チオフェン-3-オン、チオフェン-3-オン-1, 1-ジオキシド、インドリン-2-オ ン、インドリン-3-オン、インダゾリン-3-オン、 2-オキソインダゾリニウム、3-オキソインダゾリニ ウム、5, 7ージオキソー6, 7ージヒドロチアゾロ [3, 2-a] ピリミジン、シクロヘキサン-1, 3-ジオン、3, 4ージヒドロイソキノリンー4ーオン、

1, $3-\sqrt[3]{3}++\nu-4$, $4-\sqrt[3]{3}+\sqrt[3]{3}$ 、 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 酸、 $2-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以、 $4-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]{3}$ 以 $\sqrt[3]{3}-\sqrt[3]$

【0025】さらに好ましくは、2-チオヒダントイ

ン、2-オキサゾリン-5-オン、ローダニン核であ り、特に好ましくは、ローダニン核である。

【0026】酸性核に含まれる窒素原子に結合している 置換基は、水素原子、炭素数18以下のアルキル基 (例 えば、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチ ル、イソブチル、ヘキシル、オクチル、ドデシル、オク タデシル)、炭素数18以下のアリール基(例えば、フ ェニル、2-ナフチル、1-ナフチル)、炭素数18以 下の複素環基(例えば、2-ピリジル、2-チアゾリ ル、2-フリル)が挙げられる。これらの置換基は更に 置換されてもよい。置換基としては、例えば、カルボキ シ基、スルホ基、シアノ基、ニトロ基、ハロゲン原子 (例えば、弗素原子、塩素原子、沃素原子、臭素原 子)、ヒドロキシ基、炭素数8以下のアルコキシ基(例 えば、メトキシ、エトキシ、ベンジルオキシ、フェネチ ルオキシ)、炭素数15以下のアリールオキシ基(例え ば、フェノキシ)、炭素数8以下のアシルオキシ基(例 えば、アセチルオキシ)、炭素数8以下のアルコキシカ ルボニル基、炭素数8以下のアシル、スルファモイル、 カルバモイル、炭素数8以下のアルカンスルホニルアミ ノカルボニル(例えば、メタンスルホニルアミノカルボ ニル)、炭素数8以下のアシルアミノスルホニル基(例 えば、アセチルアミノスルホニル)、炭素数15以下の アリール基 (例えばフェニル、4ーメチルフェニル、4 ークロロフェニル、ナフチル)、炭素数15以下の複素 環基(例えば、ピロリジン-2-オン-1-イル、テト ラヒドロフルフリル、2-モルホニノ)であり、更にこ れらの置換基によって置換されてもよい。

【0027】好ましくは、カルボキシアルキル基(カル ボキシメチル、2-カルボキシエチル、3-カルボキシ 30 プロピル、またはその塩)、スルホアルキル基(例え ば、2-スルホエチル、4-スルホブチル、またはその 塩)である。さらに好ましくは、カルボキシアルキル基 (例えば、カルボキシメチル、2-カルボキシエチル、 または、その塩)であり、特に好ましくはカルボキシメ チル基またはその塩である。

【0028】L1、L2、L3、L4、L5 およびL6 はメチン基または置換メチン基 {例えば置換もしくは無 置換のアルキル基(例えばメチル、エチル、n-プロピ ル、i-プロピル、シクロプロピル、ブチル、2-カル 40 ボキシエチル)、置換もしくは無置換のアリール基(例 えば、フェニル、ナフチル、アンスリル、o-カルボキ シフェニル)、複素環基(例えばピリジル、チエニル、 フラノ、バルビツール酸)、ハロゲン原子(例えば塩素 原子、臭素原子)、アルコキシ基(例えば、メトキシ、 エトキシ)、アミノ基(例えばN, N-ジフェニルアミ ノ、NーメチルーNーフェニルアミノ、Nーメチルピペ ラジノ)、アルキルチオ基 (例えばメチルチオ、エチル チオ)、などで置換されたものなど〉を表わし、また、 他のメチン基と環を形成してもよく、あるいは助色団と 50

環を形成することもできる。

【0029】好ましくは、L1、L2、L3、L4 およ びL6 は無置換メチン基、L5 は無置換アルキル基で置 換されたメチン基であり、特に好ましくは、Li、 L2 、L3 、L4 およびL6 は無置換メチン基、L5 は メチル置換メチン基である。

【0030】Mimi は、色素のイオン電荷を中性にする ために必要であるとき、陽イオンまたは陰イオンの存在 または不存在を示すために式の中に含められている。あ る色素が陽イオン、陰イオンであるか、あるいは正味の イオン電荷をもつかどうかは、その助色団および置換基 に依存する。典型的な陽イオンは水素イオン、無機(ア ンモニウムイオン)、有機のアンモニウムイオン (例え ばテトラアルキルアンモニウムイオン、ピリジニウムイ オン)およびアルカリ金属イオン(例えば、ナトリウム イオン、カリウムイオン)、およびアルカリ土類金属イ オン(例えばカルシウムイオン)であり、一方陰イオン は具体的に無機陰イオンあるいは有機陰イオンのいずれ であってもよく、例えばハロゲン陰イオン(例えば弗素 イオン、塩素イオン、臭素イオン、ヨウ素イオン)、置 換アリールスルホン酸イオン(例えばpートルエンスル ホン酸イオン、pークロルベンゼンスルホン酸イオ ン)、アリールジスルホン酸イオン(例えば1,3-ベ ンゼンジスルホン酸イオン、1,5-ナフタレンジスル ホン酸イオン、2,6-ナフタレンジスルホン酸イオ ン)、アルキル硫酸イオン(例えばメチル硫酸イオン、 エチル硫酸イオン)、硫酸イオン、チオシアン酸イオ ン、過塩素酸イオン、テトラフルオロホウ酸イオン、ピ クリン酸イオン、酢酸イオン、トリフルオロメタンスル ホン酸イオンが挙げられる。さらに電荷均衡対イオンと してイオン性ポリマーあるいは色素と逆電荷を有する他 の色素を用いてもよいし、金属錯イオン (例えばビスベ ンゼン-1, 2-ジチオラトニッケル(III))も可能であ

【0031】好ましくは、陽イオンのアンモニウムイオ ン(例えばトリエチルアミン塩、1,8-ジアザビシク ロ〔5, 4, 0〕-7-ウンデセン塩)、アルカリ金属 イオン (例えば、ナトリウムイオン、カリウムイオン) であり、さらに好ましくは、アルカリ金属イオン (例え ば、ナトリウムイオン、カリウムイオン) であり、特に 好ましくはナトリウムイオンである。 n として好ましく は0である。

【0032】さらに好ましくは、一般式(1)で表わさ れる化合物が一般式(II)から選ばれた化合物である場 合である。

[0033]

【化5】

【0034】式中、 R_2 および R_3 は、該化合物に水溶性を付与する基を持つアルキル基を表わす。 V_1 、 V_2 、 V_3 および V_4 は、水素原子または1 価の置換基を表わす。ただし、該置換基(V_1 、 V_2 、 V_3 、 V_4)は互いに環を形成することはなく、かつ該置換基の分子量の合計は5 . 0以下である。 L_7 、 L_8 、 L_9

およびL10 はメチン基を表わす。M2 は電荷中和対イオンを表わし、m2 は分子内の電荷を中和させるために必要な0以上の数である。

【0035】一般式(II)で表わされる化合物について、さらに詳細に説明する。R2 およびR3 は、該化合物に水溶性を付与する基を持つアルキル基を表わすが、水溶性とは室温で該化合物の少なくとも0.5gが水1リットル中に溶解することを表わす。R2 およびR3 として具体的には、次のようなものが挙げられる。これらの中でも酸基を持つアルキル基が好ましい。

[0036]

【化6】

$$-Q_{1}-CO_{2}^{2}M$$
, $-Q_{1}-SO_{3}M$, $-Q_{1}-C^{0}NSO_{2}R_{10}$, $-Q_{1}-PO_{3}M$, $-Q_{1}-N(R_{10})_{2}$, $-Q_{1}-N(R_{10})_{3}$

式中、 Q_1 はアルキレン基、アリーレン基またはアルケニレン基を表わす。 Mは水素原子、アンモニウム、アルカリ金属(例えばナトリウム、カリウム)、アルカリ土類金属(例えばカルシウム)、有機アミン塩(例えばトリエチルアミン塩、1, 8 – ジアザビシクロ(5, 4, 0) – 7 – ウンデセン塩)を表わす。 R_{10} はアルキル基またはアリール基を表わす。

【0037】Q1 として、好ましくは、アルキレン基 (例えば、メチレン、エチレン、プロピレン、ブチレン、ペンチレン)、アリーレン基(例えば、フェニレン)、アルケニレン基(例えば、プロペニレン)、またはこれらを組合わせた基である。

【0038】さらに、これらは、アミド基、エステル

 \leftarrow CH₂ \rightarrow n=1~5 . \leftarrow CH₂ \rightarrow CH \rightarrow CH₃

基、スルホアミド基、スルホン酸エステル基、ウレイド 基、スルホニル基、スルフィニル基、チオエーテル基、 エーテル基、カルボニル基、アミノ基を1つまたはそれ 以上含んでいても良い。Q1 の具体例を下記に示す。

[0039]

【化7】

$$-CH2-CO2(CH2)2,$$

【0040】その他に、欧州特許第472,004号、第5~7頁記載の連結基を用いることができる。特に好ましくは、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基である。

【0041】R10として好ましくはアルキル基(例えば、メチル、エチル、ヒドロキシエチル)、アリール基 (例えばフェニル、4ークロロフェニル)である。

【0042】R2 として好ましくはスルホアルキル基 (例えば、4ースルホブチル、3ースルホブチル、3ー スルホプロピル、2ースルホエチル)である。R3 とし て好ましくはカルボキシアルキル基(例えば、カルボキ シメチル、2ーカルボキシエチル)である。R2 とし て、さらに好ましくは2ースルホエチル基であり、R3 として、さらに好ましくはカルボキシメチル基である。 【0043】V1、V2、V3 およびV4 は、水素原子 50

または1価の置換基ならば、いかなるものでも良いが、好ましくは、水素原子、アルキル基(例えば、メチル、エチル、プロピル)、置換アルキル基(例えば、メトキシ、エトキシ)、ハロゲン原子(例えば、フッ素原子、塩素原子)、ヒドロキシ基、アシル基(例えば、アセチル基)、カルバモイル基、カルボキシ基、またはシアノ基である。さらに好ましくは、水素原子、アルキル基(例えば、メチル)、アルコキシ基(例えば、メトキシ)である。特に好ましくは水素原子である。分子量の合計とは、単純に V_1 、 V_2 、 V_3 および V_4 の分子量を合計したものである。例えば、 V_1 = V_2 = V_3 = V_4 = V_4 来原子の場合 4 であり、 V_1 = V_2 = V_4 = V_4 = V_5 = V_5 = V_7 = V_8 = V_9 = $V_$

| 【0044】L1、L2、L3 およびL1 はメチン基ま

たは置換メチン基(例えば置換もしくは無置換のアルキル基(例えばメチル基、エチル基、ロープロピル基、iープロピル基、シクロプロピル基、ブチル基、2ーカルボキシエチル基)、置換もしくは無置換のアリール基(例えば、フェニル基、ナフチル基、アンスリル基、ローカルボキシフェニル基)、複素環基(例えばピリジル基、チエニル基、フラノ基、バルビツール酸)、ハロゲン原子(例えば塩素原子、臭素原子)、アルコキシ基(例えば、メトキシ基、エトキシ基)、アミノ基(例えばN, Nージフェニルアミノ基、NーメチルーNーフェ 10ニルアミノ基、Nーメチルピペラジノ基)、アルキルチオ基(例えばメチルチオ基、エチルチオ基)、などで置換されたものなど)を表わし、また、他のメチン基と環を形成してもよく、あるいは助色団と環を形成することもできる。

【0045】L7、L8 およびL10として好ましくは、 無置換メチン基である。L9 として好ましくは無置換ア ルキル基(例えば、メチル、エチル)置換メチン基であ り、さらに好ましくは、メチル基置換メチン基である。 【0046】M2 としては、M1 と同様のものが挙げら 20 れる。M2 として好ましいものも、M1 と同様である。 特に好ましくは、ナトリウムイオンである。

【0047】一般式 (II) において、特に好ましい置換 基の組み合わせを述べる。

V₁ 、 V₂ 、 V₃ 、 V₄ = 水素原子R₂ = スルホアルキル基またはその塩(好ましくは、スルホエチル基またはその塩)

14

Rs = カルボキシアルキル基またはその塩 (好ましくは、カルボキシメチル基またはその塩)

L7 、L8 、L10 = 水素原子

Lo =メチル基置換のメチン基

これは、次の一般式 (II-a) で表わすことができる。 一般式 (II-a)

[0048]

【化8】

【0049】式中、 M_3 は M_1 または M_2 と同義であり、 M_1 または M_2 と同様なものが好ましい。さらに好ましくは、ナトリウムイオンである。 m_3 は m_1 または m_2 と同義である。 Q_2 および Q_3 は Q_1 と同義であり、好ましくは、アルキレン基(例えば、メチレン、エチレン、プロピレン、ブチレン)である。 Q_2 として、さらに好ましくはエチレン基であり、 Q_3 として特に好ましくは、メチレン基である。

【0050】以下に、本発明の一般式(I) または(II) で表わされる化合物の代表例を示すが、これに限定されるものではない。

[0051]

【化9】

$$V \xrightarrow{s} 0 CH - CH = C - CH S S S$$

$$R_1 \qquad M.m. \qquad R_2$$

化合物Na	R,	R ₂	V	Mı	m ₁
1-1	(CH ₂) ₂ SO ₃ -	CH _z CO ₂ -	Н	Na ⁺	2
1 - 2	"	"	"	K+	"
1 - 3	"	"	"	(C₂H₅)₃ÑH	"
I - 4	$(CH_2)_4SO_3^-$	"	"	"	"
I - 5	$(CH_2)_3SO_3^-$	"	"	"	"
1 - 6	(CH ₂) ₂ CHSO ₃	- ' //	"	"	"
	СНз				
I - 7	$(CH_2)_4SO_3^-$	"	5-0CH ₃	"	"
I - 8	"	"	5-P	Na ⁺	"
1 - 9	$(CH_2)_2SO_3^-$	"	5-CH3	"	"
I -10	"	"	5.6-(CH ₃) ₂	"	"
I -11	$(CH_2)_4SO_3^-$	$(CH_2)_2SO_3^-$	H	K+	"
I -12	CH ₂ CO ₂ -	CH ₂ CO ₂ -	"	Na ⁺	"
1 -13	CH ₂ CO ₂ -	(CH2)2SO3-	"	"	"
[-14	$(CH_2)_3CO_3^-$	"	"	"	″
I -15	$(CH_2)_4SO_3^-$	(CH ₂) ₂ OH	"	K+	1
[-16]	"	(CH2)2CO2-	"	"	2
I -17	"	(CH2)3CO2-	"	"	"
I -18	"	(CH2)5CO2	"	"	"
[-19	"	O (CH ₂) ₂ NHCCH ₃	<i>"</i>	"	1

[0052]

$$[-21] \qquad \qquad CH_3 \qquad CH_3 \qquad S \qquad S \qquad S \qquad CH_2CO_2 \qquad CH_2CO$$

18

[0053]

$$(H_{2})_{2}SO_{3}^{-} CH_{2}CO_{2}^{-}$$

I -24 $\begin{array}{c}
CH_3 & CH_3 \\
CH - CH = C - CH & N \\
CH_2)_2 SO_3 - & O & CH_2 CO_2
\end{array}$ $\begin{array}{c}
(Na^+)_2 & CH_3 \\
CH_2 CO_2 & CH_2 CO_2
\end{array}$

[0 0 5 4] $\begin{array}{c} I - 25 \\ H_{3}C \\ \hline \\ (CH_{2})_{4}CH_{3} \\ \end{array} \xrightarrow{\begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{2}CO_{2} \\ \end{array}} S \xrightarrow{\begin{array}{c} CH_{2}CO_{2} \\ CH_{2}CO_{2} \\ \end{array}} S$

$$\begin{bmatrix}
(HC 1 2) \\
-26
\end{bmatrix}$$

$$CH_3$$

 $\begin{array}{c} 1 - 27 \\ \hline \bigcirc \\ N \\ \hline \\ CH_2CONHSO_2CH_3 \\ Na^+ \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ \hline \\ O \\ CH_2CO_2 - CH_3 \\ \hline \\ CH_3CO_2 - CH_3 \\ \hline \\ CH_3CO_3 - C$

[0055]

【化13】

I - 29

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_3 CH_2 CH_2 CO_2 CH_2 CO_2 CH_2 CO_2

$$I - 30$$

$$H_5C_2-N$$
 $CH-CH=CH-CH$
 S
 CH_5

$$I - 31$$

CH₃ CH₃

$$CH - CH = C - CH$$

$$CH_{2} V_{4} SO_{3}^{-}$$

$$CH_{2} CO_{2}$$

$$(K^{+})_{2}$$

[0056]

$$(CH2)3SO3- C2H5$$

$$1 - 33$$

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
CH - CH = C - CH \\
CCH_2)_2 SO_3^-
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
C - CH \\
C - CH \\
C - CH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
C \\
C_2 H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} I - 34 & & & CH_3 \\ \hline & & & & CH - CH = C - CH \\ & & & & & CH_2 CO_2 H \\ \hline & & & & & & CH_2 CO_2 H \\ \end{array}$$

【0057】本発明の一般式(1)で表わされる化合物 は、エフ・エム・ハーマー (F.M. Hamer)著「ヘテロサイ クリック・コンパウンズーシアニン・ダイズ・アンド・ リレイテッド・コンパウンズ(Heterocyclic Compounds-Cyanine Dyes and Related Compounds) (ジョン・ウィ リー・アンド・サンズ John Wiley & Sons社-ニューヨ ーク、ロンドン、1964年刊).、デー・エム・スタ ーマー (D.M.Sturmer)著,「ヘテロサイクリック・コン 50 try of Carbon Compounds)」,(2nd.Ed.vol. IV, partB,

パウンズーースペシャル・トピックス・イン・ヘテロサ イクリック・ケミストリー -- (Heterocyclic Compou nds---Specialtopics in heterocyclic chemistry ---) 」第18章, 第14節, 第482 ~515 頁,ジョン・ウィリー ・アンド・サンズ (John Wiley & Sons) 社, ニューヨ ーク、ロンドン、(1977年刊).,「ロッズ・ケミス トリー・オブ・カーボン・コンパウンズ (Rodd'S Chemis 1977年刊),第15章,第369 ~422 頁; (2nd.Ed.vol. IV.p artB,1985 年刊),第15章,第267 ~296 頁,エルスバイヤー・サイエンス・パブリック・カンパニー・インク(E lsevier Science Publishing Company Inc.)社刊,ニューヨーク.などに記載の方法に基づいて合成することができる。

【0059】本発明に用いられるヒドラジン誘導体は、下記一般式 (III)によって表わされる化合物が好ましい。

一般式 (III)

[0060]

【化15】

$$\begin{array}{c|c}
R_1 - N - N - G_1 - R_2 \\
\downarrow & \downarrow \\
A_1 & A_2
\end{array}$$

【0061】式中、 R_1 は脂肪族基または芳香基族を表わし、 R_2 は水素原子、アルキル基、アリール基、不飽和ヘテロ環基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミノ基またはヒドラジノ基を表わし、 G_1 は-CO-基、 $-SO_2$ -基、-SO-基、

[0062]

【化16】

【0063】-CO-CO-基、チオカルボニル基、又はイミノメチレン基を表わし、A1、A2 はともに水素原子、あるいは一方が水素原子で他方が置換もしくは無置換のアルキルスルホニル基、又は置換もしくは無置換のアリールスルホニル基、又は置換もしくは無置換のアシル基を表わす。R3 はR2 に定義した基と同じ範囲内より選ばれ、R2 と異なってもよい。

【0064】一般式 (III)において、R1 で表わされる脂肪族基は好ましくは炭素数1~30のものであって、特に炭素数1~20の直鎖、分岐または環状のアルキル基である。ここで分岐アルキル基はその中に1つまたはそれ以上のヘテロ原子を含んだ飽和のヘテロ環を形成するように環化されていてもよい。また、このアルキル基は置換基を有していてもよい。一般式 (III)において、R1 で表わされる芳香族基は単環または2環のアリール基または不飽和ヘテロ環基である。ここで、不飽和ヘテロ環基は単環または2環のアリール基と縮環してヘテロ 50

アリール基を形成してもよい。例えばベンゼン環、ナフ タレン環、ピリジン環、ピリミジン環、イミダゾール 環、ピラゾール環、キノリン環、イソキノリン環、ベン ズイミダゾール環、チアゾール環、ベンゾチアゾール環 等があるが、なかでもベンゼン環を含むものが好まし い。R1 として特に好ましいものはアリール基である。 R₁ の脂肪族基または芳香族基は置換されていてもよ く、代表的な置換基としては例えばアルキル基、、アル ケニル基、アルキニル基、、アリール基、複素環を含む 基、ピリジニウム基、ヒドロキシ基、アルコキシ基、ア リーロキシ基、アシルオキシ基、アルキルまたはアリー ルスルホニルオキシ基、アミノ基、カルボンアミド基、 スルホンアミド基、ウレイド基、チオウレイド基、セミ カルバジド基、チオセミカルバジド基、ウレタン基、ヒ ドラジド構造を持つ基、4級アンモニウム構造を持つ 基、アルキルまたはアリールチオ基、アルキルまたはア リールスルホニル基、アルキルまたはアリールスルフィ ニル基、カルボキシル基、スルホ基、アシル基、アルコ キシまたはアリーロキシカルボニル基、カルバモイル 20 基、スルファモイル基、ハロゲン原子、シアノ基、リン 酸アミド基、ジアシルアミノ基、イミド基、アシルウレ ア構造を持つ基、セレン原子またはテルル原子を含む 基、3級スルホニウム構造または4級スルホニウム構造 を持つ基などが挙げられ、好ましい置換基としては直 鎖、分岐または環状のアルキル基 (好ましくは炭素数1 ~20のもの)、アラルキル基(好ましくはアルキル部 分の炭素数が1~3の単環または2環のもの)、アルコ キシ基(好ましくは炭素数1~20のもの)、置換アミ ノ基(好ましくは炭素数1~20のアルキル基で置換さ 30 れたアミノ基)、アシルアミノ基(好ましくは炭素数2 ~30を持つもの)、スルホンアミド基(好ましくは炭 素数1~30を持つもの)、ウレイド基(好ましくは炭 素数1~30を持つもの)、リン酸アミド基(好ましく は炭素数1~30のもの)などである。

22

·【0065】一般式 (III)において、R2 で表わされる アルキル基としては、好ましくは炭素数1~4のアルキ ル基であり、アリール基としては単環または2環のアリ ール基が好ましく、例えばベンゼン環を含むものであ る。不飽和ヘテロ環基としては少なくとも1つの窒素、 酸素、および硫黄原子を含む5~6員環の化合物で、例 えばイミダゾリル基、ピラゾリル基、トリアソリル基、 テトラゾリル基、ピリジル基、ピリジニウム基、キノリ ニウム基、キノリニル基などがある。ピリジル基または ピリジニウム基が特に好ましい。アルコキシ基としては 炭素数1~8のアルコキシ基のものが好ましく、アリー ルオキシ基としては単環のものが好ましく、アミノ基と しては無置換アミノ基、及び炭素数1~10のアルキル アミノ基、アリールアミノ基が好ましい。R2 は置換さ れていても良く、好ましい置換基としてはRiの置換基 として例示したものがあてはまる。R2 で表わされる基

のうち好ましいものは、G」が-CO-基の場合には、 水素原子、アルキル基(例えば、メチル基、トリフルオ ロメチル基、3-ヒドロキシプロピル基、3-メタンス ルホンアミドプロピル基、フェニルスルホニルメチル基 など)、アラルキル基(例えば、o-ヒドロキシベンジ ル基など)、アリール基(例えば、フェニル基、3,5 ージクロロフェニル基、oーメタンスルホンアミドフェ ニル基、4-メタンスルホニルフェニル基、2-ヒドロ キシメチルフェニル基など)などであり、特に水素原 子、トリフロロメチル基が好ましい。また、G1 が-S Oz -基の場合には、Rz はアルキル基(例えば、メチ ル基など)、アラルキル基(例えば、oーヒドロキシベ ンジル基など)、アリール基(例えば、フェニル基な ど)または置換アミノ基(例えば、ジメチルアミノ基な ど)などが好ましい。GIが-COCO-基の場合には アルコキシ基、アリーロキシ基、アミノ基が好ましい。 一般式 (III)のGとしては-CO-基、-COCO-基 が好ましく、-CO-基が最も好ましい。又、R2 はG I - R₂ の部分を残余分子から分裂させ、-G₁ - R₂ 部分の原子を含む環式構造を生成させる環化反応を生起 20 するようなものであってもよく、その例としては、例え ば特開昭63-29751号などに記載のものが挙げら れる。

【0066】AI、A2は水素原子、炭素数20以下のアルキルまたはアリールスルホニル基(好ましくはフェニルスルホニル基、又はハメットの置換基定数の和が一0.5以上となるように置換されたフェニルスルホニル基)、炭素数20以下のアシル基(好ましくはベンゾイル基、又はハメットの置換基定数の和が一0.5以上となるように置換されたベンゾイル基、あるいは直鎖又は30分岐状、又は環状の無置換及び置換脂肪族アシル基(置換基としては、例えばハロゲン原子、エーテル基、スルホンアミド基、カルボンアミド基、水酸基、カルボキシ基、スルホン酸基が挙げられる))である。AI、A2としては水素原子が最も好ましい。

【0067】一般式 (III)のR₁、R₂の置換基はさらに置換されていても良く、好ましい例としてはR₁の置換基として例示したものが挙げられる。さらにその置換基、その置換基の置換基、置換基の置換基の置換基・・、というように多重に置換されていても良く、好ましい例はやはりR₁の置換基として例示したものがあては

まる。

【0068】一般式(III)のR」またはR2 はその中にカプラー等の不動性写真用添加剤において常用されているバラスト基またはポリマーが組み込まれているものでもよい。バラスト基は8以上の炭素数を有する、写真性に対して比較的不活性な基であり、例えばアルキル基、アラルキル基、アルコキシ基、フェニル基、アルキルフェーと基などの中から選ぶことができる。またポリマーとしては、例えば特開平1-100530号に記載のものが挙げられる

【0069】一般式 (III)のR₁ またはR₂ はその中に ハロゲン化銀粒子表面に対する吸着を強める基が組み込まれているものでもよい。かかる吸着基としては、アルキルチオ基、アリールチオ基、チオ尿素基、複素環チオアミド基、メルカプト複素環基、トリアゾール基などの 米国特許第4,385,108号、同4,459,347号、特開昭59-195233号、同59-201046号、同59-201047号、同59-201048号、同59-201049号、特開昭61-170733号、同59-201049号、特開昭61-170733号、同63-234245号、同63-234245号、同63-234245号、同63-234245号、同63-234246号に記載された基があげられる。

【0070】本発明において特に好ましいヒドラジン誘導体は、R1がスルホンアミド基、アシルアミノ基またはウレイド基を介してバラスト基、ハロゲン化銀粒子表面に対する吸着を促進する基、4級アンモニウム構造を持つ基、またはアルキルチオ基を有するフェニル基であり、Gが一CO-基であり、R2が水素原子、置換アルキル基または置換アリール基(置換基としては電子吸引性基または2位へのヒドロキシメチル基が好ましい)であるヒドラジン誘導体である。なお、上記のR1およびR2の各選択枝のあらゆる組合せが可能であり、好ましい。

【0071】一般式 (III)で示される化合物の具体例を 以下に示す。ただし、本発明は以下の化合物に限定され るものではない。

[0072]

【化17】

25

. 111 – 1

$$t-C_5H_1$$
 $t-C_5H_1$
 $t-C_5H_1$

111-2

111 - 3

[0073]

20 【化18】

30

27

$$111 - 4$$

111-5

$$t-C_5H_{11}$$
 OCHCONH SO_2NH NHNHCHO C_2H_5

111 - 6

[11 - 7]

[0074]

【化19】

$$111 - 8$$

111 – 9

$$t-C_5H_1$$
, $-C_5H_1$

111-10

$$t - C_5 H_{11} \longrightarrow 0 (CH_2)_4 SO_2 NH \longrightarrow NHNHCCH_2 \longrightarrow NHNHCCH_2 \longrightarrow 0$$

111 - 1 1

$$t-C_5H_{11}$$
 O(CH₂)₄SO₂NH NHNHCHO
 $t-C_5H_{11}$ SO₂NHCH₃

III - 1 2

[0075]

40

【化20】

31

111-13

III - 1 4

$$\begin{array}{c|c} C_2H_5 \\ \hline t-C_5H_{11} & OCH-CONH & NHNHCO \\ \hline \\ t-C_5H_{11} & CH_2OH \\ \hline \end{array}$$

III - 15

111-16

|| || - 1 || 7

[0076]

【化21】

111-20

111-21

111-22

$$t-C_5H_1$$
, $O(CH_2)_4SO_2NH$ $NHNH-CO$

[0077]

【化22】

35

111-23

III-24

111 - 2 5

$$\begin{array}{c|cccc} -\text{CH}_2\text{CH} & \times & \text{CH}_2\text{CH} & \times & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & &$$

平均分子量=10万

111-26

111 - 27

[0078]

【化23】

37

111-28

$$t-C_5H_1$$
, $O(CH_2)_3NHCONH$ O_2NH O_2NH O_2NH

III - 2 9

111-30

$$CH_3 \longrightarrow SO_2 \, NH \longrightarrow NHNHCHO$$

$$C_8H_{1.7} \, (OCH_2CH_2)_4 \, SCH_2 \, CONH \qquad CH_3$$

111-31

$$C_4H_0 \longrightarrow CH_2 \longrightarrow CH_2 CONH$$

$$CH_3 \qquad C1$$

111 - 32

[0079]

【化24】

39

$$111 - 33$$

III - 3 4

$$C_2H_5$$
 NCONH—NHNHCOCH₂O— $C_5H_{1,1}-t$

111-35

111 - 36

111 - 37

[0080]

41

111-38

111-39

111-40

III - 41

111 - 42

[0081]

【化26】

111 - 4 3

 $[11 - 4 \ 4]$

III - 45

111 - 46

[11 - 47]

[0082]

【化27】

45

III - 48

111 - 49

III - 50

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ C_4H_9O \longrightarrow CH_2 \longrightarrow CH_2CONH \longrightarrow \\ CH_3 \qquad C1^{\scriptsize \mbox{\scriptsize O_2NH$}} \longrightarrow NHNHCCF_3 \\ \end{array}$$

III - 51

III - 52

【0083】本発明に用いられるヒドラジン誘導体としては、上記のものの他に、RESEARCHDISCLOSURE Item 2 3516 (1983年11月号、P. 346) およびそこに引用された文献の他、米国特許第4,080,207号、同4,269,929号、同4,276,364号、同4,278,748号、同4,385,108号、同4,459,347号、同4,478,928号、同4,560,638号、同4,686,167号、同4,912,016号同4,988,604号、同4,994,365号、同5,041,355号、同5,104,769号、英国特許第2,011,391B号、欧州特許第217,310号、同301,799号、同356,898号、特開昭60-1797

3 4 号、同6 1 - 1 7 0 7 3 3 号、同6 1 - 2 7 0 7 4 4 号、同6 2 - 1 7 8 2 4 6 号、同6 2 - 2 7 0 9 4 8 4 号、同6 3 - 2 9 7 5 1 号、同6 3 - 3 2 5 3 8 号、同6 3 - 1 0 4 0 4 7 号、同6 3 - 1 2 1 8 3 8 号、同6 3 - 1 2 9 3 3 7 号、同6 3 - 2 2 3 7 4 4 号、同6 3 - 2 3 4 2 4 4 号、同6 3 - 2 3 4 2 4 5 号、同6 3 - 2 3 4 2 4 6 号、同6 3 - 2 9 4 5 5 2 号、同6 3 - 3 0 6 4 3 8 号、同6 4 - 1 0 2 3 3 号、特開平1 - 9 0 4 3 9 号、同1 - 1 0 5 9 4 3 号、同1 - 1 0 5 9 4 3 号、同1 - 2 8 3 5 4 8 号、同1 - 2 8 3 5 4 9 号、同1 - 2 8 3 5 4 9 号、同1 - 2 8 5 9 4 0 号、同2 - 2 5 4 1 5 号、同2 - 7 7 0 5 7 号、同2 - 1 3 9 5 3 8 号、同2

-196234号、同2-196235号、同2-19 8440号、同2-198441、同2-198442 号、同2-220042号、同2-221953号、同 2-221954号、同2-285342号、同2-2 85343号、同2-289843号、同2-3027 50号、同2-304550号、同3-37642号、 同3-54549号、同3-125134号、同3-1 84039号、同3-240036号、同3-2400 37号、同3-259240号、同3-280038 号、同3-282536号、同4-51143号、同4 -56842号、同4-84134号、同2-2302 33号、同4-96053号、同4-216544号、 同5-45761号、同5-45762号、同5-45 763号、同5-45764号、同5-45765号、 特願平5-94925に記載されたものを用いることが できる。

【0084】本発明におけるヒドラジン誘導体の添加量としてはハロゲン化銀1 モルあたり 1×10^6 モルないし 5×10^{-2} モル含有されるのが好ましく、特に 1×10^{-5} モルないし 2×10^{-2} モルの範囲が好ましい添加量である。

【0085】本発明のヒドラジン誘導体は、適当な水混和性有機溶媒、例えばアルコール類(メタノール、エタノール、プロパノール、フッ素化アルコール)、ケトン類(アセトン、メチルエチルケトン)、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、メチルセルソルブなどに溶解して用いることができる。また、既に良く知られている乳化分散法によって、ジブチルフタレート、トリクレジルフォスフェート、グリセリルトリアセテートあるいはジエチルフタレートなどのオイル、酢酸エチルやシクロヘキサノンなどの補助溶媒を用いて溶解し、機械的に乳化分散物を作製して用いることができる。あるいは固体分散法として知られている方法によって、ヒドラジン誘導体の粉末を水の中にボールミル、コロイドミル、あるいは超音波によって分散して用いることもできる。

【0086】本発明のハロゲン化銀写真感光材料には、ハロゲン化銀乳剤層、またはその他の親水性コロイド層中に、アミン誘導体、オニウム塩、ジスルフィド誘導体、およびヒドロキシアミン誘導体などの造核促進剤を添加するのが好ましい。本発明に用いられるアミン誘導体としては、下記一般式(IV)~(VIII)で表わされる化合物が好ましい。

一般式 (IV)

[0087]

【化28】

$$Y + (X) - A - B$$

【0088】(式中、Yはハロゲン化銀に吸着する基を 表す。Xは水素原子、炭素原子、窒素原子、酸素原子、 硫黄原子から選ばれた原子または原子群よりなる2価の連結基を表わす。Aは2価の連結基を表わす。Bはアミノ基、アンモニウム基および含窒素へテロ環を表わし、アミノ基は置換されていてもよい。mは1、2又は3を表わし、nは0又は1を表わす。)

Yが表わすハロゲン化銀に吸着する基としては含窒素複素環化合物があげられる。Yが含窒素複素環化合物を表わす場合は一般式(IV)の化合物は下記一般式(IV-a)で表わされる。

一般式(IV-a)

[0089]

【化29】

$$Q = N - (M)$$

$$(X) = A - B$$

$$m$$

【0090】式中1は0または1を表わし、mは1、2 または3を表わし、nは0または1を表わす。 [(X) n - A - B] a は前記一般式 (IV) におけるそれと同義 であり、Qは炭素原子、窒素原子、酸素原子、硫黄原子 の少なくとも一種の原子から構成される5または6員の 複素環を形成するのに必要な原子群を表わす。またこの 複素環は炭素芳香環または複素芳香環と縮合していても よい。Qによって形成される複素環としては例えばそれ ぞれ置換または無置換のインダゾール類、ベンズイミダ ゾール類、ベンゾトリアゾール類、ベンズオキサゾール 類、ベンズチアゾール類、イミダゾール類、チアゾール 類、オキサゾール類、トリアゾール類、テトラゾール 類、アザインデン類、ピラゾール類、インドール類、ト リアジン類、ピリミジン類、ピリジン類、キノリン類等 が挙げられる。Mは水素原子、アルカリ金属原子、アン モニウム基、アルカリ条件下でM=Hまたはアルカリ金 属原子となりうる基を表わす。また、これらの複素環は ニトロ基、ハロゲン原子、メルカプト基、シアノ基、そ れぞれ置換もしくは無置換のアルキル基、アリール基、 アルケニル基、アラルキル基、アルコキシ基、アリール オキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、スルホニ ル基、カルバモイル基、スルファモイル基、カルボンア ミド基、スルホンアミド基、アシルオキシ基、スルホニ ルオキシ基、ウレイド基、チオウレイド基、アシル基、 ヘテロ環基、オキシカルボニル基、オキシカルボニルア ミノ基、アミノ基、カルポン酸またはその塩、スルホン 酸またはその塩、ヒドロキシ基などで置換されていても よい。Xが表わす2価の連結基としては例えば、-S $-, -O-, -N (R_1) -, -CO_2 -, -OCO$ -, -CON (R₂) -, -N (R₃) CO-, -SO $_{2}N(R_{4}) -, -N(R_{5})SO_{2} -, -N(R_{6})$ CON (R_1) -, -N (R_8) CSN (R_9) -, - $N (R_{10}) CO_2 -, -SO_2 -, -CO-, -SO_3$

ー、一〇S〇2 ー等が挙げられるが、これらの連結基は Qとの間に直鎖または分岐のアルキレン基を介して結合 されていてもよい。R1 、R2 、R3 、R4、R5 、R 6 、R7 、R8 、R9 およびR10 は水素原子、それぞれ 置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換 のアリール基、置換もしくは無置換のアルケニル基、ま たは置換もしくは無置換のアラルキル基を表わす。Aは 2価の連結基を表わし、2価の連結基としては直鎖また は分岐のアルキレン基、直鎖または分岐のアルケニレン 基、直鎖または分岐のアラルキレン基、アリーレン基等 が挙げられる。Aで表わされる上記の基はXとAは任意 の組合せで更に置換されていてもよい。Bの置換もしく は無置換のアミノ基は一般式(IV-b)で表わされるも のである。

一般式(IV-b) 【0091】 【化30】

$$-N < R^{11}$$

【0092】 (式中、R¹¹、R¹² は同一であっても異な ってもよく、各々水素原子、置換もしくは無置換の炭素 数1~30のアルキル基、アルケニル基またはアラルキ ル基を表わし、これらの基は直鎖、分岐または環状でも よい。又、R¹¹ とR¹² は連結して環を形成してもよく、 その中に1つまたはそれ以上のヘテロ原子を含んだ飽和 のヘテロ環を形成するように環化されていてもよく、例 えばピロリジル基、ピペリジル基、モルホリノ基などを 挙げることができる。又、R11、R12の置換基としては 例えば、カルボキシル基、スルホ基、シアノ基、ハロゲ 30 ン原子、ヒドロキシ基、炭素数20以下のアルコキシカ ルボニル基、炭素数20以下のアルコキシ基、炭素数2 0以下の単環式のアリールオキシ基、炭素数20以下の アシルオキシ基、炭素数20以下のアシル基、カルバモ イル基、スルファモイル基、炭素数20以下のアシルア ミノ基、スルホンアミド基、炭素数20以下のカルボン アミド基、炭素数20以下のウレイド基、アミノ基など が挙げられる。Bのアンモニウム基は一般式 (IV-c) で表わされるものである。

一般式(IV-c)

[0093]

【化31】

$$-N \in \mathbb{R}^{13}$$

$$-N \in \mathbb{R}^{14}$$

$$\mathbb{R}^{15} \qquad (Z^{\Theta}).$$

【0094】 (式中、R¹³、R¹⁴、R¹⁵ は上述の一般式 (IV-b) におけるR¹¹ およびR¹² と同様の基であり、 Z・はアニオンを表わす。Bの含窒素へテロ環は、少な くとも1つ以上の窒素原子を含んだ5または6員環であ 50 り、それらの環は置換基を有していてもよく、また他の環と縮合していてもよい。含窒素へテロ環としては例えばイミダゾリル基、ピリジル基、チアゾリル基などが挙げられる。一般式 (IV) のうち好ましいものとしては、下記一般式 (IV-m)、 (IV-n)、 (IV-n) 。 (IV-n) 。 (IV-n) で表わされる化合物が挙げられる。

50

一般式 (IV-m)

[0095]

【化32】

$$N = \left(X = A - B\right)_{m}$$

【0096】一般式 (IV-n)

[0097]

【化33】

$$\begin{pmatrix} N & M \\ N & M \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} (X)_{n} & A-B \end{pmatrix}_{m}$$

【0098】一般式 (IV-o)

[0099]

20

【化34】

$$\langle N \rangle N$$

【0100】一般式(IV-p)

[0101]

【化35】

$$Z_1 \xrightarrow{N} Z_2$$
 $X_1 \xrightarrow{N} X_2$

【0102】(式中、一(X) n - A - B、M、mは前記一般式(IV-a)のそれと同義である。Z1、Z2 およびZ3 は前記一般式(IV-a)における一(X) n - 40 A - Bと同義であるか、又はハロゲン原子、炭素数20以下のアルコキシ基(例えばメトキシ基)、ヒドロキシ基、ヒドロキシアミノ基、置換および未置換のアミノ基を表わし、その置換基としては前記一般式(IV-b)におけるR¹¹、R¹²の置換基の中から選ぶことができる。但しZ1、Z2及びZ3の内の少なくとも1つは一(X) n - A - Bと同義である。またこれら複素環は一般式(IV)の複素環に適用される置換基で置換されてもよい。次に一般式(IV)で表わされる化合物例を示すが本発明はこれに限定されるものではない。

[0103]

$$(V-1)$$

$$(N-N)$$

$$CH_2 CONH + (CH_2)_3 N + C_2H_5$$

$$C_2H_5$$

[0104]

IV-3
$$\begin{array}{c} \text{NH-(CH}_2)_3 \text{-N} < \begin{array}{c} C_2 \text{H}_5 \\ C_2 \text{H}_5 \end{array} \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} C_2H_5 & C_2H_3 & N + CH_2)_3N & N & N + CH_2)_3 & N & C_2H_3 \\ \hline \\ C_2H_3 & N + CH_2)_3H & N + CH_2)_3 & N + CH_2 \\ \hline \end{array}$$

$$1V - 6$$

[0105]

$$\begin{array}{c|c} \text{IV} - 7 \\ & \stackrel{\text{N}}{\swarrow} \text{N} \\ & \text{NH} + (\text{CH}_2)_{2} \text{N} \\ & \stackrel{\text{C}_2 \text{H}_5}{\swarrow} \end{array}$$

$$N = \frac{C_2H_5}{N}$$

$$CONH - (CH_2)_2 - N = \frac{C_2H_5}{C_2H_5}$$

11/___0

$$\begin{array}{c} N \\ N \\ N \\ N \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{array}$$

IV-10

$$N = CONH - (CH_2) - N = nC_4H_9$$

$$N = nC_4H_9$$

[0106]

$$\begin{array}{c|c} \text{IV}-17 & \text{NH}-(\text{CH}_z)_5 \text{ N} < \begin{array}{c} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} IV-19 & & & \\ N & & \\ N$$

【0108】次に一般式(V)について説明する。 一般式(V)

[0109] 【化41】

$$\frac{R^{1}}{R^{2}} > N - R^{3} - (X) = SM$$

【0110】式中、R¹、R² は各々水素原子又は脂肪族残基を表わす。R¹ とR² は互に結合して環を形成してもよい。R³ は二価の脂肪族基を表わす。Xは窒素、酸素若しくは硫黄原子を含む二価のヘテロ環を表わす。nは0または1を表わす。Mは水素原子、アルカリ金属、アルカリ土類金属、四級アンモニウム塩、四級ホスホニウム塩又はアミジノ基を表わす。R¹、R² の脂肪族残基としては、各々炭素1~12のアルキル基、アルケニル基およびアルキニル基が好ましくそれぞれ適当な基で置換されていてもよい。R¹とR²とで環を形成する場合としては、炭素又は窒素・酸素の組合せからなる

IV-12

CH₂

CONH-(CH₂)

N

N

N

N

[$\{\text{H}, 4, 0\}$] IV - 16 CH₂CONH - $\{\text{CH}_2\}_2$ -N C₂H₁C₂H₁

$$\begin{array}{c} \text{IV-18} \\ \text{CONH-(CH_2)_2-N} \stackrel{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{C}_2\text{H}_5} & \cdot \text{HCI} \\ \text{N} \\ \text{H} \end{array}$$

30 5員又は6員の炭素環又はヘテロ環で、特に飽和の環が好ましい。R¹とR²として特に好ましいものは炭素原子数1~3のアルキル基で更に好ましくはエチル基である。R³の二価の脂肪族基としてはーR⁴ー又はーR⁴Sーが好ましい。ここでR⁴は二価の脂肪族残基で、好ましくは炭素数1~6の飽和及び不飽和のものである。Xのヘテロ環としては、窒素、酸素又は硫黄を含む5及び6員のヘテロ環でベンゼン環に縮合していてもよい。ヘテロ環として好ましくは芳香族のもので例えば、テトラゾール、トリアゾール、チアジアゾール、オキサジアソール、イミダゾール、チアゾール、オキサゾール、ベンズイミダゾール、ベンゾチアゾール、ベンズオキサゾールなどである。このうち特にテトラゾールとチアジアゾールが好ましい。以下に一般式(V)で表わされる化合物の具体例を挙げる。

[0111]

【化42】

【化46】

$$V-19$$

$$C_2H_5 \rightarrow NCH_2CH_2CH_2CH_2CH_2S \rightarrow S$$

$$S \rightarrow SH_2$$

$$V-21$$

$$CH_3 \longrightarrow NCH_2CH_2 - N$$

$$CH_3 \longrightarrow NCH_3CH_3$$

【0116】これらの一般式(IV)及び(V)で表わされる促進剤は、化合物の種類によって最適添加量が異なるが1.0×10 $^{-3}$ ~0.5 g/ $^{-2}$ 、好ましくは5.0×10 $^{-3}$ ~0.3 g/ $^{-2}$ の範囲で用いるのが望ましい。これらの促進剤は適当な溶媒(11 20、メタノールやエタノールなどのアルコール類、アセトン、ジメチルホルムアミド、メチルセルソルブなど)に溶解して塗布液に添加される。次に一般式(VI)~(VIII)について説明する。

一般式 (VI)

[0117]

【化47】

$$\begin{array}{c} R_1 \\ R_2 \end{array} > N \stackrel{R_3}{\leftarrow} \begin{array}{c} R_5 \\ C - C - O \xrightarrow{}_{\alpha} H \\ R_4 & R_6 \end{array}$$

【0118】式中、R₁ およびR₂ は各々水素原子、炭素数1~30のアルキル基、炭素数3~30のアルケニル基または炭素数7~30のアラルキル基を表わす。但 30 \log_1 とR₂ が同時にアルキル基を表わす時は、R₁ + R₂ の炭素数は10以上を表わす。またR₁ とR₂ は同時に水素原子を表わすことはなく、互いに結合して環を形成してもよい。nは2~50の整数を表わす。R₃、R₄、R₅ およびR₆ は各々水素原子または炭素数1~4のアルキル基を表わす。

一般式 (VII)

[0119]

$$\frac{R_1}{R_2} > N \leftarrow CH_2CH_2O \xrightarrow{}_{\pi} CH_2CH_2N < \frac{R_1}{R_2}.$$

【0120】R₁'とR₂'はR₁ とR₂ と同意義を表わす。

一般式 (VIII)

[0121]

【化49】

$$Y \left(-(X) - A_0 - B_0 \right)_{\alpha}$$

【0122】式中、Yはハロゲン化銀に吸着する基を表 50

58

$$V-20$$
 $H_2NCH_2CH_2S$
 S
 S
 S
 S
 S
 S

$$V-22$$

$$C_2H_5 \longrightarrow NCH_2CH_2-N$$

$$C_2H_5 \longrightarrow NCH_2CH_2-N$$

し、Xは水素原子、炭素原子、窒素原子、酸素原子、硫 黄原子から選ばれた原子または原子群よりなる2価の連 結基を表し、Ao は少なくとも2つのアルキレンオキシ ユニットを有する2価の連結基を表し、Bo はアミノ 基、アンモニウム基、または含窒素へテロ環基を表す。 mは1、2または3を表し、nは0または1を表す。Y が表わすハロゲン化銀に吸着する基としては含窒素複素 環化合物、複素環メルカプト化合物、脂肪族メルカプト 化合物などがあげられる。次に上記一般式 (VI) と(VI I) で表わされる化合物についてさらに詳しく説明す る。R₁ およびR₂ は同じであっても異っていてもよ く、各々水素原子、炭素数1~30のアルキル基 (置換 基を有するものを含む。例えばメチル基、エチル基、n ープチル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、2-エ チルヘキシル基、メトキシエチル基、エチルチオエチル 基、ジメチルアミノエチル基、nーデジル基、nードデ シル基、フェノキシエチル基、2, 4-ジーt-アミル フェノキシエチル基、n-オクタデシル基、等) 炭素数 3~30のアルケニル基(置換基を有するものを含む。 例えばアリル基、ブテニル基、ペンテニル基、等) また は炭素数7~30のアラルキル基(置換基を有するもの を含む。例えばフェネチル基、ベンジル基、4ーメトキ シベンジル基、4-t-ブチルベンジル基、2,4-ジ - t-アミルフェネチル基、等)を表わす。またR1と R2 は一体化して置換されていてもよいアルキレンとな り窒素原子とともに環を形成してもよい。(例えば、ピ ロリジン環、ピペリジン環、2-メチルピペリジン環、 ヘキサメチレンイミン環、等)。R3、R4、R5 およ びR6 は同じであっても異っていてもよく各々水素原 子、炭素数1~4の低級アルキル基(好ましくは置換基 を有さない低級アルキル基。例えば、メチル基、エチル 基、nープチル基、等)を表わす。ここでR」およびR 2 が置換基を有する場合その置換基としては例えばハロ ゲン原子(例えば塩素原子、臭素原子、等)、シアノ 基、ニトロ基、ヒドロキシ基、アルコキシ基(例えばメ トキシ基、等)、アリールオキシ基(例えばフェノキシ 基、2, 4ージーt-アミルフェノキシ基、等)、アル キルチオ基 (例えばメチルチオ基、等)、アリールチオ 基(例えばフェニルチオ基、等)、アシルオキシ基(例

60

えばアセチルオキシ基、ベンゾイルオキシ基、等)、アミノ基(例えば無置換アミノ基、ジメチルアミノ基、等)、カルボンアミド基(例えばアセトアミド基、等)、スルホンアミド基(例えばメタンスルホンアミド基、ベンゼンスルホンアミド基、等)、オキシカルボニルアミノ基(例えばメトキシカルボニルアミノ基、等)、ウレイド基(例えば無置換ウレイド、3,3一ジメチルウレイド基、等)、チオウレイド基(例えば無置換チオウレイド基、等)、チオウレイド基、等)、アシル基(例えばアセチル基、ベンゾイル基、等)、オキシカルボニル基(例えばメトキシカルボニル基、等)、カルバモイル基(例えばメチルカルバモイル基、4ーメチルフェニルカルバモイル基、等)、スルホニル基(例えばメタンスルホニル基、等)、スルファモVI-1

$$\begin{pmatrix} C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{pmatrix}$$
N \leftarrow CH₂CH₂O)₈H

$$VI - 3$$
 (iso)C₃H₇ \rangle N \leftarrow CH₂CH₂O)₃H

[0124]

$$VI - 4$$

$$\begin{array}{c} (n)C_4H_9 \\ (n)C_4H_9 \end{array} N \leftarrow CH_2CH_2O)_9H$$

$$VI - 6$$

$$\begin{array}{c} (n)C_3H_7 \\ (n)C_3H_7 \end{array} > N \leftarrow CH_2CH_2O)_4H$$

$$VI - 8$$
 $(n)C_6H_{13} > N + CH_2CH_2O)_4H$
 $(n)C_6H_{13}$

VI - 10
$$C_2H_5 > N \leftarrow CH_2CHO)_3H$$

[0125]

イル基(例えばメチルスルファモイル基、4-メトキシフェニルスルファモイル基、等)、カルボン酸またはその塩、スルホン酸またはその塩等があげられる。一般式(VI)、(VII)中、好ましくは R_1 および R_2 は各々炭素数 $1\sim30$ のアルキル基または炭素数 $7\sim30$ のアラルキル基を表わし、 R_3 、 R_4 、 R_5 および R_6 は水素原子を表わし、nは $3\sim20$ の整数を表わす。一般式(VI)、(VII)中、より好ましくは R_1 および R_2 は各々炭素数 $5\sim20$ のアルキル基を表わす。以下に一般式(VI)、(VII)で表わされる化合物の具体例を示すが、本発明の化合物はこれに限定されるものではない。【0123】

$$\frac{(n)C_3H_7}{(n)C_3H_7}$$
 \rightarrow N \leftarrow CH₂CH₂O)₃H

[化5 1]
$$VI = 5$$
 (n) $C_4H_9NH \leftarrow CH_2CH_2O)_9H$

VI - 7
$$\frac{(n)C_4H_9}{(n)C_4H_9} > N \leftarrow CH_2CH_2O)_4H$$

$$VI - 9$$

$$\begin{array}{c} (n)C_8H_{17} \\ C_2H_5 \end{array} > N \leftarrow CH_2CH_2O)_3H$$

【化52】

VI-11 $C_2H_5SCH_2CH_2$ $C_2H_5SCH_2CH_2$ $N \leftarrow CH_2CH_2O)_4H$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array} \rightarrow \begin{array}{c} \text{NCH}_2 \text{CH}_2 \text{N} \leftarrow \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{O}) _3 \text{H} \\ \text{C}_2 \text{H}_5 \end{array}$$

VI - 13 $(n)C_8H_{17} > N(CH_2CH_2O)_{16}H_{17}$ $(n)C_8H_{17} > N(CH_2CH_2O)_{16}H_{17}$

$$VI - 14$$
 $(n)C_6H_{13} > N(CH_2CH_2O)_{10}H$
 $(n)C_6H_{13}$

VI - 15 $\frac{(n)C_4H_9}{(n)C_4H_9} > N(CH_2CH_2O)_5H$

VI - 16

$$(n)C_3H_7$$
 $(n)C_3H_7$
 $N \leftarrow CH - CHO)_3H$

[0 1 2 6] VI - 17 $N \leftarrow CH_2CH_2O)_3H$

VI - 21 $CH_2 = CHCH_2 > N + CH_2CH_2O)_3H$ $CH_2 = CHCH_2$

VI - 22

$$C_2H_3$$
 N \leftarrow CH₂CH₂O)₄H

[0 1 2 7] VI-23 $(n)C_5H_{11}>N+CH_2CH_2O \rightarrow 3$ H

[(
$$E 5 4$$
)
VI - 24
(n) C₆H₁₃ $>$ N \leftarrow CH₂CH₂O \rightarrow H

VI -25 $(n)C_8H_{17} \rightarrow N \leftarrow CH_2CH_2O \rightarrow H$ $(n)C_8H_{17} \rightarrow N \leftarrow CH_2CH_2O \rightarrow H$

$$VI - 26$$

 $(n) C_8 H_{17} > N + CH_2 CH_2 O >_8 + H$
 $(n) C_8 H_{17} > N$

VI - 27

CH₃ $N \leftarrow CH_2CH_2O \rightarrow H$ (n) C₁₀H₂₁

$$VI - 28$$
 $(n) C_4 H_0 > N + CH_2 CH_2 O \rightarrow_3 - H$
 $(n) C_8 H_1 7$

[0128]

【化55]

$$VI - 36 \qquad C_{2}H_{5} > N + CH_{2}CH_{2}O \rightarrow_{40}H$$

$$(n)C_{12}H_{25} > N + CH_{2}CH_{2}O \rightarrow_{40}H$$

$$VII - 1 \qquad C_{2}H_{5} > N + CH_{2}CH_{2}O \rightarrow_{74}CH_{2}CH_{2}N < C_{2}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5} > N + CH_{2}CH_{2}O \rightarrow_{74}CH_{2}CH_{2}N < \frac{i-C_{3}H_{7}}{i-C_{3}H_{7}}$$

$$VII - 2 \qquad i-C_{3}H_{7} > N + CH_{2}CH_{2}O \rightarrow_{74}CH_{2}CH_{2}N < \frac{i-C_{3}H_{7}}{i-C_{3}H_{7}}$$

$$VII - 3 \qquad N - (CH_{2}CH_{2}O \rightarrow_{74}CH_{2}CH_{2} - N)$$

$$VII - 4 \qquad C_{2}H_{5} > N - (CH_{2}CH_{2}O \rightarrow_{32}CH_{2}CH_{2} - N) < \frac{C_{2}H_{5}}{C_{2}H_{5}}$$

$$\begin{array}{ccc} VII-5 & C_4H_9 \\ & C_4H_9 \end{array} N - (CH_2CH_2O \xrightarrow{\textstyle 332} CH_2CH_2N \xleftarrow{C_4H_9} \\ & C_4H_9 \end{array}$$

【0131】一般式 (VIII) の化合物について説明する。 Yが表わすハロゲン化銀に吸着する基としては含窒素複素環化合物、複素環メルカプト化合物、脂肪族メルカプト化合物などがあげられる。 Yが含窒素複素環化合物、複素環メルカプト化合物を表わす時は以下の一般式 50

(VIII-a) または (VIII-b) があげられる。 一般式 (VIII-a) 【0132】 【化58】

$$Q \left(\begin{array}{c} N - (M) \\ - \end{array} \right) = \left[\begin{array}{c} (X) - A_0 - B_0 \end{array} \right]_m$$

【0133】一般式 (VIII-b) 【0134】 【化59】 MS-Z ((X) a A₀ -B₀)_m

【0135】一般式 (VIII-a) 中、1は0または1を 表わし、- [(X) n - Ao - Bo] n は一般式 (VII I) のそれぞれと同意義であり、Qは炭素原子、窒素原 子、酸素原子、硫黄原子の少なくとも一種の原子から構 成される5または6員の複素環を形成するのに必要な原 子群を表わす。またこの複素環は炭素芳香環または複素 芳香環と縮合していてもよい。 Qによって形成される複 素環としては例えばそれぞれ置換または無置換のインダ ゾール類、ベンズイミダゾール類、ベンゾトリアゾール 類、ベンズオキサゾール類、ベンズチアゾール類、イミ ダゾール類、チアゾール類、オキサゾール類、トリアゾ ール類、テトラゾール類、アザインデン類、ピラゾール 類、インドール類、トリアジン類、ピリミジン類、ピリ ジン類、キノリン類等があげられる。Mは水素原子、ア ルカリ金属原子(例えばナトリウム原子、カリウム原 子、等)、アンモニウム基(例えばトリメチルアンモニ ウム基、ジメチルベンジルアンモニウム基、等)、アル カリ条件下でM=Hまたはアルカリ金属原子となりうる 基(例えばアセチル基、シアノエチル基、メタンスルホ ニルエチル基、等)を表わす。また、これらの複素環は 30 ニトロ基、ハロゲン原子 (例えば塩素原子、臭素原子、 等)、メルカプト基、シアノ基、それぞれ置換もしくは 無置換のアルキル基(例えばメチル基、エチル基、プロ ピル基、tーブチル基、シアノエチル基、メトキシエチ ル基、メチルチオエチル基、等)、アリール基 (例えば フェニル基、4ーメタンスルホンアミドフェニル基、4 ーメチルフェニル基、3, 4-ジクロルフェニル基、ナ フチル基、等)、アルケニル基(例えばアリル基、 等)、アラルキル基(例えばベンジル基、4-メチルベ ンジル基、フェネチル基、等)、アルコキシ基(例えば 40 メトキシ基、エトキシ基、等)、アリールオキシ基(例 えばフェノキシ基、4-メトキシフェノキシ基、等)、 アルキルチオ基(例えばメチルチオ基、エチルチオ基、 メトキシエチルチオ基)、アリールチオ基(例えばフェ ニルチオ基)、スルホニル基(例えばメタンスルホニル 基、エタンスルホニル基、p-トルエンスルホニル基、 等)、カルバモイル基(例えば無置換カルバモイル基、 メチルカルバモイル基、フェニルカルバモイル基、 等)、スルファモイル基(例えば無置換スルファモイル 基、メチルスルファモイル基、フェニルスルファモイル 50

基、等)、カルボンアミド基(例えばアセトアミド基。 ベンズアミド基、等)、スルホンアミド基 (例えばメタ ンスルホンアミド基、ベンゼンスルホンアミド基、p-トルエンスルホンアミド基、等)、アシルオキシ基(例 えばアセチルオキシ基、ベンソイルオキシ基、等)、ス ルホニルオキシ基(例えばメタンスルホニルオキシ基、 等)、ウレイド基(例えば無置換のウレイド基、メチル ウレイド基、エチルウレイド基、フェニルウレイド基、 等)、チオウレイド基(例えば無置換のチオウレイド 基、メチルチオウレイド基、等)、アシル基 (例えばア セチル基、ベンゾイル基、等)、ヘテロ環基(例えば1 ーモルホリノ基、1ーピペリジノ基、2ーピリジル基、 4-ピリジル基、2-チエニル基、1-ピラゾリル基、 1-イミダゾリル基、2-テトラヒドロフリル基、テト ラヒドロチエニル基、等)、オキシカルボニル基 (例え ばメトキシカルボニル基、フェノキカルボニル基、 等)、オキシカルボニルアミノ基(例えばメトキシカル ボニルアミノ基、フェノキシカルボニルアミノ基、2-エチルヘキシルオキシカルボニルアミノ基、等)、アミ ノ基(例えば無置換アミノ基、ジメチルアミノ基、メト キシエチルアミノ基、アニリノ基、等)、カルボン酸ま たはその塩、スルホン酸またはその塩、ヒドロキシ基な どで置換されていてもよい。Xが表わす2価の連結基と しては例えば、-S-、-O-、-N(R1)-、-C O_2 -, -OCO-, $-CON(R_2)$ -, -N $(R_3) CO - - SO_2N (R_4) - - N (R_5)$ $SO_2 - - N (R_6) CON (R_7) - - N$ $(R_8) CSN (R_9) - - N (R_{10}) CO_2 - - -$ SO2 -、-CO-、-SO3 -、-OSO2 -、等が あげられるが、これらの連結基はQとの間に直鎖または 分岐のアルキレン基(例えばメチレン基、エチレン基、 プロピレン基、ブチレン基、ヘキシレン基、1-メチル エチレン基、等)を介して結合されていてもよい。 R_1 , R_2 , R_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R_7 , R_8 , R9 およびR10 は水素原子、それぞれ置換もしくは無置換 のアルキル基(例えばメチル基、エチル基、プロピル 基、n-ブチル基、等)、置換もしくは無置換のアリー ル基 (例えばフェニル基、2-メチルフェニル基、 等)、置換もしくは無置換のアルケニル基 (例えばプロ ペニル基、1-メチルビニル基、等)、または置換もし くは無置換のアラルキル基(例えばベンジル基、フェネ チル基、等)を表わす。Ao は少なくとも2つのアルキ レンオキシユニットを有する2価の連結基を表わすが好 ましくは- [C(R₁')(R₂')C(R₃')(R₄')0] q ーを表わ す。Ri'、R2'、R3'およびR4'は各々水素原子、炭素 数1~4のアルキル基 (例えばメチル基、エチル基、n ープロピル基、nーブチル基等)を表わし、qは2~5 Oの整数を表わす。Bo の置換もしくは無置換のアミノ 基は一般式(VIII-c)で表わされるものである。

一般式 (VIII-c)

【0136】 【化60】

$$-N < \frac{R^{11}}{R^{12}}$$

【0137】 (式中、R¹¹、R¹² は同一であっても異な ってもよく、各々水素原子、置換もしくは無置換の炭素 数1~30のアルキル基、アルケニル基またはアラルキ ル基を表わし、これらの基は直鎖(例えばメチル基、エ チル基、n-プロピル基、n-ブチル基、n-オクチル 10 基、アリル基、3-プテニル基、ベンジル基、1-ナフ チルメチル基、等)、分岐(例えばiso プロピル基、 t ーオクチル基、等)、または環状(例えばシクロヘキシ ル基、等)でもよい。又、R11とR12は連結して環を形 成してもよく、その中に1つまたはそれ以上のヘテロ原 子(例えば酸素原子、硫黄原子、窒素原子など)を含ん だ飽和のヘテロ環を形成するように環化されていてもよ く、例えばピロリジル基、ピペリジル基、モルホリノ基 などを挙げることができる。又、RII、RI2の置換基と しては例えば、カルボキシル基、スルホ基、シアノ基、 ハロゲン原子(例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子 である。)、ヒドロキシ基、炭素数20以下のアルコキ シカルボニル基(例えばメトキシカルボニル基、エトキ シカルボニル基、フェノキシカルボニル基、ベンジルオ キシカルボニル基など)、炭素数20以下のアルコキシ 基(例えばメトキシ基、エトキシ基、ベンジルオキシ 基、フェネチルオキシ基など)、炭素数20以下の単環 式のアリールオキシ基(例えばフェノキシ基、pートリ ルオキシ基など)、炭素数20以下のアシルオキシ基 (例えばアセチルオキシ基、プロピオニルオキシ基な ど)、炭素数20以下のアシル基(例えばアセチル基、 プロピオニル基、ベンソイル基、メシル基など)、カル バモイル基(例えばカルバモイル基、N, N-ジメチル カルバモイル基、モルホリノカルボニル基、ピペリジノ カルボニル基など)、スルファモイル基(例えばスルフ ァモイル基、N, N-ジメチルスルファモイル基、モル ホリノスルホニル基、ピペリジノスルホニル基など)、 炭素数20以下のアシルアミノ基 (例えばアセチルアミ ノ基、プロピオニルアミノ基、ベンゾイルアミノ基、メ シルアミノ基など)、スルホンアミド基(エチルスルホ 40 ンアミド基、p-トルエンスルホンアミド基など)、炭 素数20以下のカルボンアミド基 (例えばメチルカルボ ンアミド基、フェニルカルボンアミド基など)、炭素数 20以下のウレイド基 (例えばメチルウレイド基、フェ ニルウレイド基など)、アミノ基(一般式(5)と同義 のもの) などが挙げられる。 Bo のアンモニウム基は一 般式 (VIII-d) で表わされるものである。

一般式 (VIII-d)

[0138]

【化61】

$$-N = R^{13}$$

$$-N = R^{14}$$

$$R^{15} = (7.9)$$

【0139】(式中、R¹³、R¹⁴、R¹⁵は上述の一般式(5)におけるR¹¹およびR¹²と同義の基であり、Z⁻はアニオンを表わし、例えばハライドイオン(例えばC1-, Br-, I-など)、スルホナートイオン(例えばトリフルオロメタンスルホナート、パラトルエンスルホナート、ベンゼンスルホナート、パラクロロベンゼンスルホナートなど)、スルファトイオン(例えばエチルスルファート、メチルスルファートなど)、パークロラート、テトラフルオロボラートなどが挙げられる。pは0または1を表わし、化合物が分子内塩を形成する場合は0である。)

Bo の含窒素へテロ環は、少なくとも1つ以上の窒素原子を含んだ5または6員環であり、それらの環は置換基を有していてもよく、また他の環と縮合していてもよい。含窒素へテロ環としては例えばイミダゾリル基、ピリジル基、チアゾリル基などが挙げられる。一般式(VI II-a)のうち好ましいものとしては、下記一般式(VI II-e)、(VIII-f)または(VIII-g)で表わされる化合物が挙げられる。

一般式 (VIII-e)

[0140]

【化62】

$$N = \left\{ (X)_{n} - A_{0} - B_{0} \right\}_{n}$$

【0141】一般式 (VIII-f)

[0142]

【化63】

$$\left\langle N + N - A_0 - B_0 \right\rangle_{m}$$

【0143】一般式 (VIII-g)

[0144]

【化64】

$$(X)_{\overline{a}}$$
 A_0-B_0

【0145】式中、-(X)n-Ao-Bo、M、mは前記一般式(VI)のそれぞれと同意義を表わす。次に一般式(VIII b)について詳細に説明する。 Z は炭素原子、窒素原子、酸素原子、硫黄原子、セレン原子からなる複素環を表わす。 Z で表わされる複素環としては、5

ないし6員の複素環が好ましく、炭素芳香環または複素 芳香環と縮合していてもよい。複素環として好ましくは テトラゾール、トリアゾール、チアジアゾール、オキサ ジアゾール、セレナゾール、イミダゾール、チアゾー ル、オキサゾール、ベンズイミダゾール、ベンズチアゾ ール、ベンズオキサゾール、ベンズセレナゾール、テト ラアザインデン、トリアザインデン、ペンタアザインデ ン環があげられる。このうち特にテトラゾールとチアジ アゾールが好ましい。またこれらの複素環は一般式 (3) のQであげた置換基で置換されていてもよい。また M、-[(X) $_n$ - A_0 - B_0] $_n$ は、一般式 (VIII-a) のそれぞれと同意義である。以下に一般式 (VIII) で示される化合物の具体例をあげるが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[0148]

[0147]

【化67】

VIII - 9
$$\frac{\text{CONHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2$$

$$\begin{array}{c} \text{VIII-11} & \text{N-N} \\ \text{N-N} \\ \text{H} \end{array} \leftarrow \text{CH}_2\text{CH}_2 \left(\text{OCH}_2\text{CH}_2\right)_3\text{N} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

VIII-14
$$N-N$$
 SNa $N-N$ SNa $C_8H_{17}(n)$ $C_8H_{17}(n)$

[0150] [化69]

VIII-16
$$\begin{array}{c} N-N \\ N-N \\ CH_2CH_2(OCH_2CH_2)_3N \\ C_3H_7 \end{array}$$

VIII-20
$$\begin{array}{c}
N-N \\
N-N
\end{array}$$
SH
$$\begin{array}{c}
C_2H_5 \\
CONHCH_2CH_2 \leftarrow OCHCH_2)_8
\end{array}$$

VIII-21
$$N-N$$
 SH

O

NHCNHCH₂CH₂ (OCH₂CH₂)₃N CH_3

CH₃

VIII-24

N
SH

CH₂CONHCH₂CH₂(OCH₂CH₂)₃N

$$C_4H_9$$
 (n)

 C_4H_9 (n)

VIII-27

N-N

SCH₂CH₂(OCH₂CH₂)₃N
$$\langle C_3H_7(n) \rangle$$
 $C_3H_7(n)$

VIII
$$-28$$
HS
SCH₂CH₂(OCH₂CH₂)₆N
CH₃
CH₃

70

$$VIII-29 \\ HS \\ S \\ C_2H_5 \\ C_2H_5$$

[0156] [化75]

$$VIII-38$$

$$\begin{array}{c} \text{N} & \text{N} & \text{CH}_2 \, \text{CONHCH}_2 \, \text{CH}_2 \, (\text{OCH}_2 \, \text{CH}_2)_{\,1\,\,0} \, \text{N} \\ \hline \text{C}_6 \, \text{H}_{1\,3} \, (\text{n}) \\ \hline \text{C}_6 \, \text{H}_{1\,3} \, (\text{n}$$

【0157】本発明の一般式 (VI) 、 (VII)および (VI II) で表わされる化合物はアミン化合物のエチレンオキ シド化合物への付加反応、またはアミン化合物のポリア ルキレングリコールモノハロヒドリンへの置換反応によ り容易に合成できる。一般式 (VI) 、 (VII)および (VI II) で表わされたアミノ化合物は現像液に含有させて用 いることもできる。一般式 (VI)、 (VII)、 (VIII) で 表わされたアミノ化合物を現像液に含有させて用いる場 合、その使用量は現像液1リットル当り0.005~ 0.30モル/リットルの範囲、特に0.01~0.2 モル/リットルの範囲であることが好ましい。一般式 (VI) 、 (VII)、 (VIII) で表わされるアミノ化合物は 現像液(水)に対する溶解度が比較的低く、保存や運搬 の便宜のため現像液を使用時よりも濃縮してその体積を 減少させようとするとこれらのアミノ化合物が析出・沈 澱することがある。ところが下記一般式 (Y) または一 般式(Z)で表わされる化合物を併用すると液を濃縮し てもかような析出・沈澱の発生を防止できるので好まし ٧١.

一般式(Y) [0158]

【化76】

 $R_7 - SO_3M$

【0159】一般式(Z)

[0160]

【化77】

 $R_8 - COOM$

【0161】ここでMは水素原子Na、K、NH。を示 す。R7 、R8 は炭素数3以上のアルキル基又はアルキ ルベンゼン基又はベンゼン基をあらわす。一般式(Y) の化合物の具体例としてはpートルエンスルホン酸ナト リウム、ベンゼンスルホン酸ナトリウム、1-ヘキサン スルホン酸ナトリウム等が挙げられる。一般式(Z)の 化合物の具体例としては安息香酸ナトリウム、pートル イル酸ナトリウム、イン酪酸カリウム、n-カプロン酸 50

ナトリウム、nーカプリル酸ナトリウム、nーカプリン 酸ナトリウム等が挙げられる。一般式(Y)又は(Z) で表わされる化合物の使用量は前記一般式 (VI) のアミ ノ化合物の使用量に応じて変化するが通常0.005モ 20 ル/リットル以上、特に0.03モル/リットル~0. 1モル/リットルが適当である。またこれらのアミノ化 合物1モルに対して0.5~20モルの範囲が適当であ る。一般式 (VI) 、 (VIII) 、 (VIII) で表わされるアミノ 化合物をハロゲン化銀感光材料に内蔵させる場合には、 1×10⁻⁷~1×10⁻³ モル/m²、好ましくは、1×1 0-6~1×10-4モル/m²が良い。写真感光材料中に含 有させるときには、ハロゲン化銀乳剤層に含有させるの が好ましいがそれ以外の非感光性の親水性コロイド層

(例えば保護層、中間層、フィルター層、ハレーション 防止層など) に含有させてもよい。具体的には使用する 化合物が水溶性の場合には水溶液として、また難水溶性 の場合にはアルコール類、エステル類、ケトン類などの 水と混和しうる有機溶媒の溶液として、親水性コロイド 溶液に添加すればよい。また本発明の一般式 (VI) 、(V II) と一般式(VIII)を組合せて感光材料中に使用しても よい。本発明の一般式 (VI) 、(VII) で表わされる化合 物を含む現像液で処理されるハロゲン化銀感光材料に は、一般式(VII) または(VIII)で表わされる化合物が添 加されていてもよいし、添加されていなくてもよい。ま た、本発明の一般式 (VII)または (VIII) で表わされる 化合物を含むハロゲン化銀感光材料を処理する現像液に は、一般式 (VI) で表わされる化合物が添加されていて もよいし、添加されていなくてもよい。

【0162】本発明において好ましく用いられるオニウ ム塩は下記一般式 (A) 、 (B) 、 (C) 及び (D) で 示される化合物である。

[0163]

【化78】

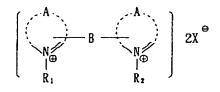
一般式(A)

$$\begin{bmatrix}
R_2 - P \\
P \\
R_3
\end{bmatrix}_{m} L \cdot \frac{m}{n} \quad X^n \Theta$$

【0164】式中、R1、R2、R3は、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルケニル基、シクロアルケニル基、ヘテロ環残基を表わし、これらは更に置換基を有していてもよい。mは1ないし4の整数を表わし、LはP原子とその炭素原子で結合するm価の有機基を表わし、nは1ないし3の整数を表わし、Xはn価の陰イオンを表わし、XはLと連結してもよい。

[0165]

【化79】 一般式(B)



一般式(C)

$$\left[\begin{array}{c|c} A & N & C & -N & A \\ \hline & R_3 & & R_4 \end{array}\right] 2X^{\Theta}$$

一般式(D)

$$\bigwedge_{N-R_5}^{\bigodot} \cdot \chi^{\bigodot}$$

【0166】式中、Aはヘテロ環を完成させるための有機基を表す。B、Cはそれぞれ2価の基を表す。R1、R2 は各々アルキル基またはアリール基を表し、R3、R4は水素原子または置換基を表す。R5 はアルキル基を表す。Xはアニオン基を表すが、分子内塩の場合はXは必要ない。

【0167】一般式 (A) について詳細に説明する。

[0168]

【化80】

一般式(A)

【0169】式中、R1、R2、、R3はアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルケニル基、シクロアルケニル基、ヘテロ環残基を表わし、これらはさらに置換基を有していてもよい。mは整数を表わし、LはP原子とその炭素原子で結合するm価の有機基を表わし、nは1ないし3の整数を表わし、Xはn価の陰イオンを表わし、XはLと連結していてもよい。

【0170】R: 、R2 、R3 で表わされる基の例とし ては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル 基、プチル基、イソプチル基、secープチル基、te r tープチル基、オクチル基、2-エチルヘキシル基、 ドデシル基、ヘキサデシル基、オクタデシル基などの直 鎖又は分枝状のアルキル基;置換、無置換のベンジル基 などのアラルキル基;シクロプロピル基、シクロペンチ ール基、シクロヘキシル基などのシクロアルキル基、フ エニル基、ナフチル基、フェナントリル基などのアリー ル基;アリル基、ビニル基、5-ヘキセニル基、などの アルケニル基;シクロペンテニル基、シクロヘキセニル 基などのシクロアルケニル基;ピリジル基、キノリル 基、フリル基、イミダゾリル基、チアゾリル基、チアジ アゾリル基、ベンゾトリアゾリル基、ベンゾチアゾリル 基、モルホリル基、ピリミジル基、ピロリジル基などの ヘテロ環残基が挙げられる。これらの基上に置換した置 30 換基の例としては、R1 、R2 、R3 で表わされる基の 他に、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子な どのハロゲン原子、ニトロ基、1、2、3級アミノ基、 アルキル又はアリールエーテル基、アルキル又はアリー ルチオエーテル基、カルボンアミド基、カルバモイル 基、スルホンアミド基、スルファモイル基、ヒドロキシ ル基、スルホキシ基、スルホニル基、カルボキシル基、 スルホン酸基、シアノ基又はカルボニル基、が挙げられ る。Lで表わされる基の例としてはR1、R2、R3と 同義の基のほかにトリメチレン基、テトラメチレン基、 ヘキサメチレン基、ペンタメチレン基、オクタメチレン 基、ドデカメチレン基などのポリメチレン基、フェニレ ン基、ビフェニレン基、ナフチレン基などの2価芳香族 基、トリメチレンメチル基、テトラメチレンメチル基な どの多価脂肪族基、フェニレン-1,3,5-トルイル 基、フェニレン-1, 2, 4, 5-テトライル基などの 多価芳香族基などが挙げられる。Xで表わされる陰イオ ンの例としては、塩素イオン、臭素イオン、ヨウ素イオ ンなどのハロゲンイオン、アセテートイオン、オキサレ ートイオン、フマレートイオン、ベンゾエートイオンな どのカルボキシレートイオン、p-トルエンスルホネー

ト、メタンスルホネート、ブタンスルホネート、ベンゼンスルホネートなどのスルホネートイオン、硫酸イオン、過塩素酸イオン、炭酸イオン、硝酸イオンが挙げられる。

【0171】一般式(A)において、R1、R2、R3は好ましくは炭素数20以下の基であり、炭素数15以下のアリール基が特に好ましい。mは1または2が好ましく、mが1を表わす時、Lは好ましくは炭素数20以下の基であり、総炭素数15以下のアルキル基またはアリール基が特に好ましい。mが2を表わす時、Lで表わされる2価の有機基は好ましくはアルキレン基、アリーレン基またはこれらの基を結合して形成される2価の基、さらにはこれらの基と一CO一基、一O一基、一NR4 一基(ただしR4 は水素原子またはR1、R2、R3と同義の基を表わし、分子内に複数のR4が存在する時、これらは同じであっても異なっていても良く、さらには互いに結合していても良い)、一S一基、一SO一基、一SO2一基を組みあわせて形成される2価の基である。mが2を表わす時、Lはその炭素原子でP原子と

84

結合する総炭素数20以下の2価基であることが特に好ましい。mが2以上の整数を表わす時、分子内に R_1 、 R_2 、 R_3 はそれぞれ複数存在するが、その複数の R_1 、 R_2 、 R_3 はそれぞれ同じであっても異なっていても良い。nは1または2が好ましく、mは1または2が好ましい。Xは R_1 、 R_2 、 R_3 、またはLと結合して分子内塩を形成しても良い。

【0172】本発明の一般式(A)で表わされる化合物の多くのものは公知であり、試薬として市販のものである。一般的合成法としては、ホスフィン酸類をハロゲン化アルキル類、スルホン酸エステルなどのアルキル化剤と反応させる方法:あるいはホスホニウム塩類の対陰イオンを常法により交換する方法がある。

【0173】一般式(A)で表わされる化合物の具体例を以下に示す。但し、本発明は以下の化合物に限定されるものではない。

[0174]

【化81】

A - 1 0 1

A - 1 0 2

A - 1 0 3

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right)_{3} \stackrel{\oplus}{\text{PCH}}_{2} - \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right) \qquad \text{Br}^{\epsilon}$$

A - 1 0 4

A - 105

$$\left(\bigcirc \right)_{3}^{\oplus} PC_{2}H_{5} \qquad [\ ^{\Theta}$$

A - 1 0 6

$$(n-C_4H_9)_4 \stackrel{\Theta}{P} Br^{\Theta}$$

A - 107

A - 108

$$\bigoplus_{\mathbf{2}} \stackrel{\Theta}{\mathsf{P}}_{-\mathbf{1}} - \mathbb{C}_{\mathbf{1} \, \mathbf{0}} \, \mathsf{H}_{\mathbf{2} \, \mathbf{1}} \qquad \mathsf{Br}^{\, \Theta}$$

[0175]

【化82】

A-109 $(\bigcirc) \xrightarrow{\oplus} P \xrightarrow{(CH_2)_3} P \xrightarrow{\oplus} (\bigcirc) \qquad 2Br^{\ominus}$

A-110
$$\left(\bigcirc \right)_{3}^{\bigoplus} P \left(CH_{2} \right)_{4} - P \left(\bigcirc \right)_{3}^{\bigoplus} 2Br^{\ominus}$$

$$(A-1\ 1\ 1$$

$$(P-CH2) \stackrel{\oplus}{=} P$$

$$(2Br \stackrel{\ominus}{=}$$

$$A-1 \ 1 \ 2$$

$$P \rightarrow CH_2 \rightarrow P$$

$$P \rightarrow CH_2 \rightarrow P$$

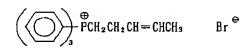
$$2Br$$

$$A - 1 \ 1 \ 3$$

$$\left(\bigcirc \right)_{3}^{\oplus} \stackrel{\oplus}{P} + (CH_{2})_{12} \stackrel{\oplus}{P} + \left(\bigcirc \right)_{3}^{3} \cdot 2Br^{\Theta}$$

[化83]

90

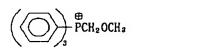


$$\bigoplus_{3} \stackrel{\oplus}{P} - (CH_2)_3 - OH \qquad Br^{\Theta}$$

A - 1 1 7

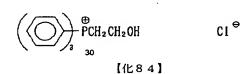
$$\bigoplus_{2} \stackrel{\oplus}{P} - CH = CH_{2} \qquad Br$$

A - 1 1 8



C1 ^o

A - 1 1 9



[0177]

$$A-1$$
 2 2 \oplus CH_2CH_2OH Br^{Θ}

A-123
$$(n-C_4H_9)_3 PC_2H_5 \cdot \frac{1}{2} \cdot SO_4^2$$

[0178] [化85]

$$A - 1 2 5$$

$$Ph_3P-(CH_2)_4C00H$$

$$(n-C_4H_{\theta})_3$$
 $P-n-C_{16}H_{33}$ Br

A-128

$$\left(\begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right)_{3}^{\oplus} \left(\text{CH}_{2} \right)_{4} \text{SO}_{3}^{\ominus}$$

A-129

[0179]

【化86】

$$A - 1 3 0$$

$$(n-C_4H_9)_3$$
 PCH₂CH₂OH · CH₃ \longrightarrow SO₃

A - 1 3 1

$$(n-C_4H_8)_3$$
 PCH₃ $\stackrel{\Theta}{P}$

A - 1 3 2

$$(HOCH_2)_3$$
 $\stackrel{\oplus}{PCH_3}I$ $\stackrel{\ominus}{\circ}$

A - 1 3 3

A-134

[0180]

【化87】

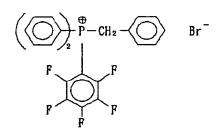
97

$$A - 1 3 5$$

$$\left(C1-\left(CH_{2}\right)_{3}\right)^{\Theta}+\left(CH_{2}\right)_{3}-SO_{3}^{\Theta}$$

$$\left(\bigcirc \right)_{\text{OCH}_3} \stackrel{\oplus}{\text{P}} - \text{CH}_2 - \bigcirc \right) \text{ C1}^{\oplus}$$

A - 1 3 7



A - 138

$$\left(\bigcirc \right)_{3}^{\bigoplus} \stackrel{\oplus}{P} - CH_{2}CONHCH_{2}CH_{2}NHCOCH_{2}\stackrel{\oplus}{P} \left(\bigcirc \right)_{3}$$

201

[0181]

【化88】

99

A-139

$$\left(C1 - \left(CH_{2}SO_{2}CH_{2}SO_{2}CH_{2}CH_{2} - P\right) - C1\right)_{3}$$

$$2BF_{4} = C1$$

 $A - 1 \ 4 \ 0$

$$\begin{array}{c|c}
A-1 & 4 & 0 \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\$$

 $A - 1 \ 4 \ 1$

$$(C_4H_9)_3 \stackrel{\oplus}{P} - CH_2CH_2CON NCOCH_2CH_2 - \stackrel{\oplus}{P} (C_4H_9)_3$$

2Br ⁻

[0182]

30 【化89】

101

A - 1 4 2

PCH₂CH₂CH₂CH₂P

2C1

A - 1 4 6
$$(\bigcirc)_{3} \stackrel{\oplus}{P} - (CH_{2}CH_{2}0)_{12} - CH_{2}CH_{2}P - (\bigcirc)_{3}$$

$$2Br \stackrel{\ominus}{\circ}$$

 $A - 1 \ 4 \ 7$

$$(\bigcirc)_{3} \stackrel{\oplus}{P} - \bigcirc) - CH_{2} - CONHCH_{2}CH_{2}NHCO - CH_{2} - \bigcirc) - \stackrel{\oplus}{P} + \bigcirc(\bigcirc)_{3}$$

$$2C1 \stackrel{\ominus}{\bullet}$$

【0183】次に、一般式(B)、一般式(C)、一般 40 式(D)について更に詳細に説明する。 【0184】 【化90】

一般式(B)

一般式 (C)

$$\left[\begin{array}{c|c}
A & B & C & B & A \\
R_3 & R_4
\end{array}\right] 2X^{\Theta}$$

一般式(D)

$$\bigwedge^{\bigodot}_{N-R_5} \cdot \chi^{\bigodot}$$

【0185】式中、Aはヘテロ環を完成させるための有 機基を表し、炭素原子、水素原子、酸素原子、窒素原 子、硫黄原子を含んでもよく、更にベンゼン環が縮環し ても構わない。好ましい例として、Aは5から6員環を 挙げることができ、更に好ましい例としてピリジン環、 キノリン環、イソキノリン環を挙げることができる。ま た、Aは置換されてもよく、好ましい置換基としては、 ハロゲン原子 (例えば、塩素原子、臭素原子) 、置換あ るいは無置換のアルキル基(例えばメチル基、ヒドロキ シエチル基など)、置換あるいは無置換のアラルキル基 (例えばベンジル基、p-メトキシフェネチル基な ど)、置換あるいは無置換のアリール基(例えば、フェ ニル基、トリル基、pークロロフェニル基、フリル基、 チエニル基、ナフチル基など)、置換あるいは無置換の アシル基(例えば、ベンゾイル基、pーブロモベンゾイ ル基、アセチル基など)、スルホ基、カルボキシ基、ヒ ドロキシ基、アルコキシ基(例えば、メトキシ基、エト キシ基など)、アリールオキシ基、アミド基、スルファ モイル基、カルバモイル基、ウレイド基、無置換あるい 40 はアルキル置換アミノ基、シアノ基、ニトロ基、アルキ ルチオ基、アリールチオ基を表す。特に、好ましい置換 基の例として、アリール基、スルホ基、カルポキシ基、 ヒドロキシ基を挙げることができる。B、Cで表される 2価基は、アルキレン、アリーレン、アルケニレン、- $SO_2 - - - SO_- - O_- - S_- - N (R_6) -$

104

を単独または組み合わせて構成されるものが好ましい。 ただし、R6 はアルキル基、アリール基、水素原子を表 す。特に好ましい例として、B、Cはアルキレン、アリ ーレン、一〇一、一Sーを単独または組み合わせて構成 されるものを挙げることができる。R1、R2 は炭素数 1~20のアルキル基が好ましく、各々同じでも異なっ ていてもよい。アルキル基に置換基が置換していてもよ く、置換基としては、ハロゲン原子(例えば、塩素原 子、臭素原子)、置換あるいは無置換のアリール基(例 えば、フェニル基、トリル基、p-クロロフェニル基、 フリル基、チエニル基、ナフチル基など)、置換あるい は無置換のアシル基(例えば、ベンゾイル基、pーブロ モベンゾイル基、アセチル基など)、スルホ基、カルボ キシ基、ヒドロキシ基、アルコキシ基(例えば、メトキ シ基、エトキシ基など)、アリールオキシ基、アミド 基、スルファモイル基、カルバモイル基、ウレイド基、 無置換あるいはアルキル置換アミノ基、シアノ基、ニト ロ基、アルキルチオ基、アリールチオ基を表す。特に、 好ましい例として、R1、R2 は各々炭素数1~10の 20 アルキル基を表す。好ましい置換基の例として、アリー ル基、スルホ基、カルボキシ基、ヒドロキシ基を挙げる ことができる。

【0186】R3、R4は水素原子または置換基を表し、置換基の例としては、上記にR1、R2のアルキル基の置換基として挙げた置換基から選ばれる。好ましい例として、R3、R4は炭素数0~10であり、具体的には、アリール置換アルキル基、置換あるいは無置換のアリール基を挙げることができる。R5は炭素数1~20のアルキル基が好ましく、直鎖でも分岐していても、さらには環状のアルキル基でもよい。アルキル基に置換基が置換していてもよく、置換基の例としては、上記にR1、R2のアルキル基の置換基として挙げた置換基から選ばれる。Xはアニオン基を表すが、分子内塩の場合はXは必要ない。Xの例として、塩素イオン、臭素イオン、ヨウ素イオン、硝酸イオン、硫酸イオン、pートルエンスルホン酸イオン、オギザラートを表す。

【0187】本発明の一般式(B)、一般式(C)、一般式(D)で表わされる化合物の合成は一般に良く知られた方法により容易に合成することができるが、以下の文献を参考にすることができる。(参照、Quart. Rev., 16, 163(1962).)

【0188】一般式(B)、一般式(C)、一般式

(D) で表わされる化合物の具体例を以下に示す。但 し、本発明は以下の化合物に限定されるものではない。

[0189]

【化91】

$$A-2\ 0\ 1 \qquad \bigcirc \hspace{1cm} CH_2-N \bigcirc \hspace{1cm} (CH_2)_2 - \bigcirc \hspace{1cm} N-CH_2- \bigcirc \hspace{1cm} 2C1 \bigcirc \hspace{1cm}$$

$$A - 2 \ 0 \ 2 \qquad \bigcirc -CH_2 - N \bigcirc -(CH_2)_3 - \bigcirc N - CH_2 - \bigcirc \qquad 2C1 \bigcirc$$

$$A - 2 \ 0 \ 3 \qquad \text{CH}_3 - \text{N} - \text{CH}_2)_3 - \text{CH}_3 \qquad 2 \ \text{CH}_3 - \text{CH}_3 - \text{CH}_3$$

$$A - 2 \ 0 \ 4 \qquad \bigcirc \hspace{-0.5cm} \begin{array}{c} CH_2 - \hspace{-0.5cm} \bigcirc \hspace{-0.5cm} N^{\bigodot} - \hspace{-0.5cm} (CH_2) \hspace{-0.5cm} \stackrel{\bigcirc}{_2} - \hspace{-0.5cm} N^{\bigodot} - \hspace{-0.5cm} CH_2 - \hspace{-0.5cm} \bigcirc \hspace{-0.5cm} 2Br \hspace{-0.5cm} \bigcirc \hspace{-0.5cm} \\ \end{array}$$

$$A - 2 \ 0 \ 5 \qquad \boxed{ N^{-}(CH_2)_{3}^{\Theta} N^{-}(CH_2)_{3}^{\Theta} N} \qquad 2Br^{\Theta}.$$

[0190]

A - 2 0 8
$$0_2$$
N \longrightarrow CH₂-N \longrightarrow CH = CH \longrightarrow N-CH₂ \longrightarrow NO₂ 2Br \odot

$$A - 2 \ 0 \ 9$$
 $HOCH_2CH_2 \longrightarrow N^{\bigodot}_1N^{\bigodot}_1CH_2)_3^{\bigodot} - N^{\bigodot}_2CH_2CH_2OH$ $2Br^{\bigodot}_1$

[0191]

40 【化93】

$$\begin{array}{c}
 & \bigcirc \\
 & \bigcirc \\$$

$$A - 2 1 2 \qquad \boxed{ N^{-}(CH_2)_2 - S - (CH_2)_2 - S - (CH_2)_2 - N} \qquad 2C1^{\bigodot}$$

$$A - 2 \ 1 \ 4 \qquad \qquad \bigcirc \hspace{-0.5cm} \stackrel{\bigcirc}{N} \stackrel{\bigcirc}{\longleftarrow} (CH_2) \stackrel{\bigcirc}{\longleftarrow} N \stackrel{\bigcirc}{\longrightarrow} \hspace{-0.5cm} \stackrel{\bigcirc}{\longleftarrow} \hspace{-0.5cm} \cdot 2Br$$

$$A-2\ 1\ 5 \qquad \qquad \bigcirc N \xrightarrow{\bigoplus} (CH_2) \xrightarrow{\bigoplus} N \xrightarrow{\bigoplus} \\ \cdot 2C \stackrel{\bigodot}{I}$$

$$A - 2 \ 1 \ 6 \qquad \boxed{ } N \xrightarrow{\bigcirc} (CH_2) \xrightarrow{\bigcirc} N \boxed{ } \cdot 2Br$$

$$A - 2 1 7$$

$$N \longrightarrow (CH_2)_{\frac{1}{2}} 0 \longrightarrow (CH_2)_{\frac{1}{2}} N \longrightarrow 2CI$$

$$A-2~2~0~~ \swarrow \\ -CH_2-N \bigcirc \\ -(CH_2)_2 - \swarrow \\ -(CH_2)_2 - \swarrow \\ N-CH_2 - \swarrow \\ -(CH_2)_2 - \swarrow \\ -(CH_$$

$$A - 2 \ 2 \ 1 \qquad \bigcirc N \overset{\bigodot}{-} CH_2 \overset{\bigodot}{-} CH_2 \overset{\bigodot}{-} CH_2 \overset{\bigodot}{-} N \overset{\bigodot}{-} CH_2 \overset{\longleftrightarrow}{-} N \overset{\longleftrightarrow}{-} \overset{\longleftrightarrow}{-} N$$

[0192]

40 【化94】

109

A - 2 2 2

$$A - 2 2 4$$

$$\begin{array}{c} C1 \\ \\ C1 \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} C1 \\ \\ CH_2)_8 \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} C1 \\ \\ C1 \\ \end{array}$$

$$N^{+}(CH_{2})_{5}-N^{-}(CH_{2})_{5}$$

[0193]

【化95】

. 111

A - 2 2 9
$$N^+(CH_2)_2 - 0 - (CH_2)_2 - 0$$

$$A-230$$
 $S \longrightarrow N^+ (CH_2)_5 N$

A - 2 3 2
$$(S)$$
 $(CH_2)_2$ S - $(CH_2)_2$ N (S)

$$A - 2 \ 3 \ 3$$
 $N^{+}(CH_{2})_{2}O + (CH_{2})_{3} + N$

$$A - 2 3 4$$
 $\stackrel{0}{\swarrow} \stackrel{\uparrow}{\sim} \stackrel{\uparrow}{\sim} \stackrel{\uparrow}{\sim} \stackrel{\uparrow}{\sim} \stackrel{\downarrow}{\sim} \stackrel{\downarrow}{\sim} - Br$

$$A - 2 \ 3 \ 5$$

$$\sqrt{S} + (CH_2)_{5} + N = SCH_3$$
30

[0194]

【化96】

 c_{1}

114

$$A-236$$

$$N - CH_2 - Br$$

$$A-237$$
 $N-C_4H_8$

$$A - 2 3 8$$
 $N^{+}_{-}C_{12}H_{25}$ Br^{-}_{-}

A - 2 3 9
$$N^{+}$$
 CH₂ CH₂ (OCH₂CH₂) $_{3}$ OC₈H₁₇ Br

 $A - 2 \ 4 \ 1$

[0195]

【化97】

116

$$A - 243$$

$$A - 2 \ 4 \ 4$$

$$A - 245$$

$$A - 2 \ 4 \ 6$$
 $(C_4H_9)_2CH - N^+CH_2 - N^-CH_2$

$$A - 2 4 7$$
 $^{-0}_{3}SCH_{2}CH_{2} - N^{+}CH_{2} - N^{-}CH_{2}$

$$A - 248$$

[0196]

【化98】

117

A - 2 5 0

$$(C_6H_5)_2NCO - N^+CH_2 - Br^-$$

A - 2 5 1

 $C_4H_9O - N^+CH_2 - Cl^-$

A - 2 5 3

 $N^+CH_2 - Cl^-$

C1

 $N^+CH_2 - Cl^ N^+CH_2 - Cl^-$

A - 2 5 4

 $N^+CH_2 - Cl^ N^+CH_2 - Cl^ N^+$

【0197】本発明の一般式(A)、一般式(B)、一般式(C)、一般式(D)の化合物の添加量としては、特に制限はないが、ハロゲン化銀1 モル当たり 1×10^{-5} ないし 2×10^{-2} モル含有されるのが好ましく、特に 2×10^{-5} ないし 1×10^{-2} モルの範囲が好ましい添加量である。

【0198】また、本発明の一般式(A)、一般式(B)、一般式(C)、一般式(D)の化合物を、写真感光材料中に含有させるときは、水溶性の場合は水溶液として、水不溶性の場合はアルコール類(たとえば酢酸エル)、エステル類(たとえば酢酸エチル)、ケトン類(たとえばアセトン)などの水に混和又うる有機溶媒の溶液として、ハロゲン化銀乳剤溶液をして、ハロゲン化銀乳剤溶液では、親水性コロイド溶液に添加すればよい。また、既に良く知られている乳化分散法によって、ジブチルフタレート、トリクレジルフォスフェート、グリセリルトリアセテートあるいはジエチルフタレートなどのオイル、酢酸エチルやシクロヘキサノンなどの補助溶媒を用いて溶解し、機械的に乳化分散物を作成して用いることもできる。あるいは固体分散法として知られている方法によって、微細な分散物にして用いることもできる。

【0199】ジスルフィド誘導体としては、例えば特開 昭61-198,147号記載の化合物を挙げることが できる。ヒドロキシメチル誘導体としては、例えば米国 特許第4,698,956号、同4,777,118号、EP231,850号、特開昭62-50,829号等記載の化合物を挙げることができ、より好ましくは 50

ジアリールメタクリノール誘導体である。アセチレン誘導体としては、例えば特開平3-168735号、特開平2-271351号等記載の化合物を挙げることができる。尿素誘導体としては、例えば特開平3-168736号記載の化合物を挙げることができる。

【0200】本発明のハロゲン化銀写真感光材料に用い るハロゲン化銀乳剤はハロゲン化銀として特に制限はな いが塩化銀含有率50モル%以上を含有する塩臭化銀、 沃塩臭化銀が好ましい。沃化銀含有率は3モル%以下、 より好ましくは0.5モル%以下が好ましい。ハロゲン 化銀粒子の形状は、立方体、十四面体、八面体、不定 型、板状いずれでも良いが、立方体が好ましい。ハロゲ ン化銀の平均粒径は0. 1 µ m~0. 7 µ mが好ましい が、より好ましくは0.2~0.5μmであり、{(粒 径の標準偏差)/(平均粒径)}×100で表される変 動係数が15%以下、より好ましくは10%以下の粒径 分布の狭いものが好ましい。ハロゲン化銀粒子は内部と 表層が均一な層からなっていても、異なる層からなって いても良い。本発明に用いられる写真乳剤は、P.Glafki des 著 Chimie et Physique Photographique (Paul Mon tel 社刊、1967年)、G.F.Dufin著 Photographic E mulsion Chemistry (The Forcal Press FI, 1966 年)、V.L.Zelikman et al著 Making and Coating Phot ographic Emulsion (The Focal Press 刊、1964 年) などに記載された方法を用いて調製することができ

【0201】可溶性銀塩と可溶性ハロゲン塩を反応させ

る方法としては、片側混合法、同時混合法、それらの組 み合わせなどのいずれを用いても良い。粒子を銀イオン 過剰の下において形成させる方法 (いわゆる逆混合法) を用いることもできる。同時混合法の一つの型式として ハロゲン化銀の生成される液相中のウAgを一定に保つ 方法、すなわち、いわゆるコントロールド・ダブルジェ ット法を用いることもできる。またアンモニア、チオエ ーテル、四置換チオ尿素等のいわゆるハロゲン化銀溶剤 を使用して粒子形成させることが好ましい。より好まし くは四置換チオ尿素化合物であり、特開昭53-824 08号、同55-77737号に記載されている。好ま しいチオ尿素化合物はテトラメチルチオ尿素、1、3-ジメチルー2ーイミダゾリジンチオンである。コントロ ールド・ダブルジェット法およびハロゲン化銀溶剤を使 用した粒子形成方法では、結晶型が規則的で粒子サイズ 分布の狭いハロゲン化銀乳剤を作るのが容易であり、本 発明に用いられるハロゲン化銀乳剤を作るのに有用な手 段である。また、粒子サイズを均一にするためには、英 国特許第1,535,016号、特公昭48-3689 0、同52-16364号に記載されているように、硝 20 酸銀やハロゲン化アルカリの添加速度を粒子成長速度に 応じて変化させる方法や、英国特許第4,242,44 5号、特開昭55-158124号に記載されているよ うに水溶液の濃度を変化させる方法を用いて、臨界飽和 度を越えない範囲において早く成長させることが好まし

【0202】本発明のハロゲン化銀写真感光材料に用いられるハロゲン化銀粒子には高コントラストおよび低カブリを達成するために、ロジウム、レニウム、ルテニウム、オスミニウム、イリジウムから選ばれる少なくとも 30一種の金属を含有することが好ましい。この含有率は銀1モルに対して 1×10^{-8} モルの範囲が好ましく、さらには $1\times10^{-8}\sim5\times10^{-6}$ モルの範囲が好ましい。これらの金属は2種以上併用しても良い。これらの金属はハロゲン化銀粒子中に均一に含有させることもできるし、特開昭63-29603 特開平2-306236 号、同3-167545 号、同4-76534 号、特願平4-68305 号、同4-258187 号等に記載されているように粒子内に分布をもたせて含有させることもできる。

【0203】本発明に用いられるロジウム化合物としては、水溶性ロジウム化合物を用いることができる。たとえば、ハロゲン化ロジウム(III) 化合物、またはロジウム錯塩で配位子としてハロゲン、アミン類、オキザラト等を持つもの、たとえば、ヘキサクロロロジウム(III) 錯塩、ヘキサブロモロジウム(III) 錯塩、ヘキサアンミンロジウム(III) 錯塩、トリザラトロジウム(III) 錯塩等が挙げられる。これらのロジウム化合物は、水あるいは適当な溶媒に溶解して用いられるが、ロジウム化合物の溶液を安定化させるために一般によく行われる方法、

すなわち、ハロゲン化水素水溶液(たとえば塩酸、臭酸、フッ酸等)、あるいはハロゲン化アルカリ(たとえばKC1、NaC1、KBr、NaBr等)を添加する方法を用いることができる。水溶性ロジウムを用いる代わりにハロゲン化銀調製時に、あらかじめロジウムをドープしてある別のハロゲン化銀粒子を添加して溶解させることも可能である。

【0204】これらの化合物の添加は、ハロゲン化銀乳 剤粒子の製造時及び乳剤を塗布する前の各段階において 適宜行うことができるが、特に乳剤形成時に添加し、ハ ロゲン化銀粒子中に組み込まれることが好ましい。

【0205】本発明に用いられるレニウム、ルテニウム、オスミニウムは特開昭63-2042号、特開平1-285941号、同2-20852号、同2-20855号等に記載された水溶性錯塩の形で添加される。特に好ましいものとして、以下の式で示される六配位錯体が挙げられる。

[ML6 -n

[0206] [ReCl6]-3

ここでMはRu、Re、またはOsを表し、nは0、1、2、3または4を表す。この場合、対イオンは重要性を持たず、アンモニウムもしくはアルカリ金属イオンが用いられる。また好ましい配位子としてはハロゲン化物配位子、シアン化物配位子、シアン酸化物配位子、ニトロシル配位子、チオニトロシル配位子等が挙げられる。以下に本発明に用いられる具体的錯体の例を示すが、本発明はこれに限定されるものではない。

[ReBrs 1-3

· •		
[ReCls (NO)]-2		
[Re(NS)Brs]-2	$[Re(NO)(CN)_5]^{-2}$	[Re
$(0)_2 (CN)_4]^{-3}$		
[RuCl ₆]-3	[RuC14 (H2O)2]-2	[RuC1
s (NO)]-2		
[RuBrs (NS)]-2	[Ru(CN)6]-4	[Ru(C
0)3Cl3]-2		
[Ru(CO)C15]-2	[Ru (CO) Brs]-2	
[OsCl6] ⁻³	[OsC15 (NO)]-2	(0s(N
0) (CN) s] -2		
[Os (NS) Brs]-2	[Os(CN)6]-4	(0s
$(0)_2 (CN)_4]^{-4}$		

【0207】これらの化合物の添加は、ハロゲン化銀乳剤粒子の製造時及び乳剤を塗布する前の各段階において適宜行うことができるが、特に乳剤形成時に添加し、ハロゲン化銀粒子中に組み込まれることが好ましい。これらの化合物をハロゲン化銀の粒子形成中に添加してハロゲン化銀粒子中に組み込むには、金属錯体の粉末もしくはNaCl、KClと一緒に溶解した水溶液を、粒子形成中の水溶性塩または水溶性ハライド溶液中に添加しておく方法、あるいは銀塩とハライド溶液が同時に混合されるとき第3の溶液として添加し、3液同時混合の方法でハロゲン化銀粒子を調製する方法、あるいは粒子形成

中に必要量の金属錯体の水溶液を反応容器に投入する方法などがある。特に粉末もしくはNaCl、KClと一緒に溶解した水溶液を、水溶性ハライド溶液に添加する方法が好ましい。粒子表面に添加するには、粒子形成直後または物理熟成時途中もしくは終了時または化学熟成時に必要量の金属錯体の水溶液を反応容器に投入することもできる。

【0208】本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤にはイリジウム化合物を用いることが好ましい。イリジウム化合物を用いることが好ましい。イリジウム化合物としては種々のものを使用できるが、例えばヘキャクロロイリジウム、ヘキサアンミンイリジウム、トリオキザラトイリジウム、ヘキサシアノイリジウム等が挙げられる。これらのイリジウム化合物は、水あるいは適当な溶媒に溶解して用いられるが、イリジウム化合物の溶液を安定化させるために一般によく行われる方法、すなわち、ハロゲン化水素水溶液(たとえば塩酸、臭酸、フッ酸等)、あるいはハロゲン化アルカリ(たとえばKCI、NaCI、KBr、NaBr等)を添加する方法を用いることができる。水溶性イリジウムを用いる代わりにハロゲン化銀調製時に、あらかじめイリジウムをドロプしてある別のハロゲン化銀粒子を添加して溶解させることも可能である。

【0209】本発明におけるハロゲン化銀粒子には、他の重金属塩をドープしても良い。特にK4 [Fe (CN) 6 のごときFe塩のドープが有利に行われる。さらに本発明に用いられるハロゲン化銀粒子に、コバルト、ニッケル、パラジウム、白金、金、タリウム、銅、鉛等の金属原子を含有してもよい。上記金属はハロゲン化銀1モルあたり $1\times10^{-9}\sim1\times10^{-4}$ モルが好ましい。また、上記金属を含有せしめるには単塩、複塩、または30錯塩の形の金属塩にして粒子調製時に添加することができる。

【0210】本発明のハロゲン化銀乳剤は化学増感することが好ましく、硫黄増感、セレン増感、テルル増感、還元増感、貴金属増感等の知られている方法を用いることができ、単独、または組み合わせて用いられる。組み合わせて使用する場合には、例えば、硫黄増感法と金増感法、硫黄増感法とセレン増感法と金増感法、硫黄増感法とテルル増感法と金増感法等が好ましい。

【0211】本発明に用いられる硫黄増感は、通常、硫 40 策増感剤を添加して、40℃以上の高温で乳剤を一定時間投拌することにより行われる。硫黄増感剤としては公知の化合物を使用することができ、例えば、ゼラチン中に含まれる硫黄化合物のほか、種々の硫黄化合物、例えば、チオ硫酸塩、チオ尿素類、チアゾール類、ローダニン類等を用いることができる。好ましい硫黄化合物は、チオ硫酸塩、チオ尿素化合物である。硫黄増感剤の添加量は、化学熟成時のpH、温度、ハロゲン化銀粒子の大きさなどの種々の条件の下で変化するが、ハロゲン化銀1モルあたり10-7~10-2モルであり、より好ましく 50

は10-5~10-3モルである。

【0212】本発明で用いられるセレン増感剤としては、公知のセレン化合物を用いることができる。すなわち通常、不安定型および/または非安定型セレン化合物を添加して、高温、好ましくは40℃以上で乳剤を一定時間提拌することにより行われる。不安定型セレン化合物としては特公昭44-15748号、特公昭43-13489号、特願平2-130976号、同2-229300号、同3-121798号等に記載の化合物を用いることができる。特に特願平3-121798号中の一般式(VIII)および(IX)で示される化合物を用いることが好ましい。

【0213】本発明に用いられるテルル増感剤は、ハロ ゲン化銀粒子表面または内部に、増感核になると推定さ れるテルル化銀を生成せしめる化合物である。ハロゲン 化銀乳剤中のテルル化銀生成速度については特願平4-146739号に記載の方法で試験することができる。 具体的には、米国特許第1,623,499号、同第 3, 320, 069号、同第3, 772, 031号、英 国特許第235, 211号、同第1, 121, 496 号、同第1, 295, 462号、同第1, 396, 69 6号、カナダ特許第800,958号、特願平2-33 3819号、同3-53693号、同3-131598 号、同4-129787号、J. Chem. Soc. Chem. Comm un.,635(1980) 、同1102(1979),同645(1979) 、J. Che m. Soc. Perkin. Trans.,1,2191(1980) 、S.Patai 編、 The Chemistry of Organic Serenium and Tellurium Co mpounds, Vol.1(1986)、同Vol.2(1987) に記載の化合物 を用いることができる。特に特願平4-146739号 中の一般式(II)、(III)、(IV)で示される化合物が好 ましい。

【0214】本発明で用いられるセレンおよびテルル増感剤の使用量は、使用するハロゲン化銀粒子、化学熟成条件等によって変わるが、一般にハロゲン化銀1モルあたり、 $10^{-8}\sim10^{-2}$ モル、好ましくは $10^{-7}\sim10^{-3}$ モル程度を用いる。本発明における化学増感の条件としては特に制限はないが、pHとしては $5\sim8$ 、pAgとしては $6\sim11$ 、好ましくは $7\sim10$ であり、温度としては $40\sim95$ ℃、好ましくは $45\sim85$ ℃である。

【0215】本発明に用いられる貴金属増感剤としては、金、白金、パラジウム等が挙げられるが、特に金増感が好ましい。本発明に用いられる金増感剤としては具体的には、塩化金酸、カリウムクロロオーレート、カリウムオーリチンシアネート、硫化金などが挙げられ、ハロゲン化銀1モルあたり10-7~10-2モル程度を用いることができる。

【0216】本発明に用いるハロゲン化銀乳剤にはハロゲン化銀粒子の形成または物理熟成の過程においてカドミウム塩、亜硫酸塩、鉛塩、タリウム塩などを共存させてもよい。本発明においては、還元増感を用いることが

できる。還元増感剤としては第一スズ塩、アミン類、ホ ルムアミジンスルフィン酸、シラン化合物などを用いる ことができる。本発明のハロゲン化銀乳剤は、欧州特許 (EP) -293, 917号に示される方法により、チ オスルホン酸化合物を添加しても良い。本発明に用いら れる感光材料中のハロゲン化銀乳剤は、一種だけでもよ いし、二種以上(例えば、平均粒子サイズの異なるも の、ハロゲン組成の異なるもの、晶癖の異なるもの、化 学増感の条件の異なるもの)併用してもよい。

【0217】写真乳剤の結合剤あるいは保護コロイドと しては、ゼラチンを用いるのが有利であるが、それ以外 の親水性コロイドも用いることができる。例えばゼラチ ン誘導体、ゼラチンと他の高分子とのグラフトポリマ ー、アルブミン、カゼイン等の蛋白質、ヒドロキシエチ ルセルロース、カルボキシメチルセルロース、セルロー ス硫酸エステルのごときセルロース誘導体、アルギン酸 ソーダ、澱粉誘導体等の糖誘導体、ポリビニルアルコー ル、ポリアクリル酸、ポリメタクリル酸、ポリアクリル アミド、ポリビニルイミダソール、ポリビニルブチラー ル等の単一あるいは共重合体のごとき多種の合成親水性 20 髙分子物質を用いることができる。

【0218】本発明の感光材料に用いられる支持体に は、α-オレフィンポリマー(例えばポリエチレン、ポ リプロピレン、エチレン/ブテン共重合体) 等をラミネ ートした紙、合成紙の可撓性支持体、金属などが含まれ る。中でも、ポリエチレンテレフタレートが特に好まし い。本発明に用いることのできる下引き層としてはポリ ヒドロキシベンゼン類を含む有機溶剤系での下引き加工 層、特開昭49-11118号、同52-10491号 等に記載の水系ラテッスクス下引き加工層が挙げられ る。又、該下引き層は通常、表面を科学的ないし物理的 に処理することができる。該処理としては薬品処理、機 械委処理、コロナ放電処理、などの表面活性化処理が挙 げられる。

【0219】本発明における好ましい現像液は以下の組 成を有する。

(1) 0. 2~0. 75モル/リットルのジヒドロキシベ ンゼン系現像主薬、(2) 0.001~0.06モル/リ ットルの1-フェニル-3-ピラゾリドン系またはp-アミノフェノール系の補助現像主薬、(3) 0.3~1. 2モル/リットルの遊離の亜硫酸イオン、(4) 一般式 [E] で示される化合物を含有し、一般式 [E] で示さ れる化合物とジヒドロキシベンゼン系現像主薬の濃度比 が0.03~0.12であり、pHが9.0~12.0 である現像液であり、特に10.0~10.8が好まし

一般式〔E〕

[0220]

【化99】

124

【0221】式中、R:、R2 はそれぞれヒドロキシ 基、アミノ基、アシルアミノ基、アルキルスルホニルア ミノ基、アリールスルホニルアミノ基、アルコキシカル ボニルアミノ基、メルカプト基またはアルキルチオ基を 表す。P、Qはヒドロキシ基、カルボキシル基、アルコ キシ基、ヒドロキシアルキル基、カルボキシアルキル 基、スルホ基、スルホアルキル基、アミノ基、アミノア ルキル基、アルキル基またはアリール基を表すか、また は、PとQは互いに結合して、R1、R2が置換してい る二つのビニル炭素原子とYが置換している炭素原子と 共に5~8員環を形成する原子群を表す。Y = 0、ま たは=N-R3 を表す。R3 は水素原子、ヒドロキシル 基、アルキル基、アシル基、ヒドロキシアルキル基、ス ルホアルキル基、カルボキシアルキル基を表す。

【0222】一般式[E]の詳しい説明および具体的化 合物は、特願平5-282101号に記載されている。 この中で好ましいのは、アスコルビン酸あるいはエリソ ルビン酸(立体異性体)である。一般式 [E] の化合物 の添加量は、(一般式 [E] で示される化合物/ハイド ロキノン系現像主薬)の濃度比(一般式〔E〕で示され る化合物の濃度をジヒドロキシベンゼン系現像主薬の濃 度で除した値)が0.03~0.12の範囲である。好 ましい濃度比は0.03~0.10であり、特に好まし い濃度比は0.05~0.09である。

【0223】本発明に用いるハイドロキノン系現像主薬 としてはハイドロキノン、クロロハイドロキノン、ブロ ムハイドロキノン、イソプロピルハイドロキノン、メチ ルハイドロキノン、2,3-ジブロムハイドロキノン、 2, 5-ジメチルハイドロキノンなどであるが、特にハ イドロキノンが好ましい。ハイドロキノン誘導体の現像 液中での濃度は0.2~0.75モル/リットル、好ま しくは0.2~0.5モル/リットルであり、特に好ま しくは0.2~0.4モル/リットルである。

【0224】本発明に用いる1-フェニルー3-ピラゾ リドン誘導体現像主薬としては、1-フェニル-3-ピ ラゾリドン、1-フェニルー4、4-ジメチルー3ーピ ラゾリドン、1-フェニル-4-メチル-4-ヒドロキ シメチルー3-ピラゾリドン、1-フェニルー4,4-ジヒドロキシメチルー3-ピラゾリドン、1-フェニル -5-メチル-3-ピラゾリドン、1-p-アミノフェ ニルー4, 4ージメチルー3ーピラゾリドン、1-p-トリルー4, 4ージメチルー3ーピラゾリドン、1ーロ ートリルー4ーメチルー4ーヒドロキシメチルー3ーピ ラゾリドンなどで好ましくは、1-フェニルー3-ピラ

50 ソリドン、1-フェニルー4-メチルー4-ヒドロキシ

メチルー3-ピラゾリドン等である。

【0225】本発明に用いるpーアミノフェノール系現像主薬としてはNーメチルーpーアミノフェノール、pーアミノフェノール、Nー(βーヒドロキシエチル)ーpーアミノフェノール、Nー(4ーヒドロキシフェニル)グリシン等があるが、なかでもNーメチルーpーアミノフェノールが好ましい。ジヒドロキシベンゼン類と1ーフェニルー3ーピラゾリドン類もしくはpーアミノフェノール類の組合せを用いる場合には前者を0.05モル/リットル~0.5モル/リットル、後者を0.06モル/リットル以下の量で用いるのが好ましい。

【0226】本発明の現像主薬の現像液に用いる保恒剤は、遊離の亜硫酸イオンであり、現像液への添加の形としては、亜硫酸ナトリウム、亜硫酸リチウム、亜硫酸アンモニウム、重亜硫酸ナトリウムなどがある。遊離の亜硫酸イオン濃度は、0.3~1.2モル/リットル、好ましくは0.4~1.0モル/リットル、特に好ましくは0.5~0.8モル/リットルである。本発明の現像処理に用いる現像液のpHは9.0から12.0までの範囲で、好ましくは9.5~12.0である。pHの設定のために用いるアルカリ剤には水酸化ナトリウム、炭酸ナトリウム、第三リン酸ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸カリウム等のpH調製剤を含む。通常、緩衝剤として使われるホウ酸塩は一般式(E)の化合物のアスコルビン酸誘導体化合物と錯形成してしまうので、現像液中に存在しないことが好ましい。

【0227】また、本発明の方法で使用する現像液に は、ジアルデヒド系硬膜剤またはその重亜硫酸塩付加物 が用いられることがある。その具体例としては、グルタ ルアルデヒド、αーメチルグルタルアルデヒド、βーメ チルグルタルアルデヒド、マレインジアルデヒド、サク シンジアルデヒド、メトキシサクシンジアルデヒド、メ チルサクシンジアルデヒド、α-メトキシーβ-エトキ シグルタルアルデヒド、α-n-ブトキシグルタルアル デヒド、 α , α ージエチルサクシンジアルデヒド、ブチ ルマレインジアルデヒド、又はこれらの重亜硫酸塩付加 物などがある。なかでもグルタルアルデヒドまたはその 重亜硫酸塩付加物が最も一般的に使用される。ジアルデ ヒド化合物は処理される写真層の感度が抑制されず、乾 燥時間も著しく長くならない程度の量で用いられる。 具 40 体的には、現像液1リットル当り1~50g、好ましく は3~10gである。

【0228】本発明の方法に用いられる現像液にはカブリ防止剤が使用され、例えば、インダゾール系、ベンズイミダゾール系またはベンズトリアゾール系がある。具体的には、5ーニトロインダゾール、5ーニトロベンゾイルアミノインダゾール、1ーメチルー5ーニトロインダゾール、6ーニトロインダゾール、3ーメチルー5ーニトロインダゾール、5ーニトロベンズイミダゾール、2ーイソプロピルー5ーニトロベンズイミダゾール、2ーイソプロピルー5ーニトロベンズイミダゾー

ル、5-ニトロベンズトリアゾール、4-[(2-メルカプト-1,3,4-チアジアゾール-2-イル)チオ]ブタンスルホン酸ナトリウム、5-アミノ-1,3,4-チアジアゾール-2-チオールなどを挙げることができる。これらカブリ防止剤の量は、通常、現像液1リットル当り0.01~10molであり、より好ましくは0.1~2molである。なお、これら有機のカブリ防止剤以外に、例えば、臭化カリウム、臭化ナトリウムの如きハロゲン化物も使用することができる。

【0229】更に本発明の現像液中には各種の有機・無機のキレート剤を併用することができる。無機キレート剤としては、テトラポリリン酸ナトリウム、ヘキサメタリン酸ナトリウム等を用いることができる。一方、有機キレート剤としては、主に有機カルボン酸、アミノポリカルボン酸、有機ホスホン酸、アミノホスホン酸及び有機ホスホノカルボン酸を用いることができる。有機カルボン酸としては、アクリル酸、シュウ酸、マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、コルク酸、ブルタルが、アジピン酸、ノナンジカルボン酸、デカンジカルボン酸、ウンデカンジカルボン酸、デカンジカルボン酸、ウンデカンジカルボン酸、デカンジカルボン酸、ウンデカンジカルボン酸、デカンジカルボン酸、ウンデカンジカルボン酸、ギガンジカルボン酸、コエン酸、酒石等を挙げることができるが、これらに限定されるものではない。

【0230】アミノポリカルボン酸としては、イミノニ酢酸、ニトリロ酸酢酸、ニトリロ酸プロピオン酸、エチレンジアミノモノヒドロキシエチル三酢酸、エチレンジアミン四酢酸、グリコールエーテル四酢酸、1,2ージアミノプロパン四酢酸、ジエチレントリアミン五酢酸、トリエチレンテトラミン六酢酸、1,3ージアミノー2ープロパノール四酢酸、グリコールエーテルジアミノ四酢酸、その他特開昭52-25632号、同55-67747号、同57-102624号、及び特公昭53-40900号明細書等に記載の化合物を挙げることができる。

【0231】有機ホスホン酸としては、米国特許3214454号、同3794591号、及び西独特許公開2227639号等に記載のヒドロキシアルキリデンージホスホン酸やリサーチ・ディスクロージャー(Research Disclosure)第181巻、Item 18170(1979年5月号)等に記載の化合物が挙げられる。アミノホスホン酸としては、アミノトリス(メチレンホスホン酸)、エチレンジアミノテトラメチレンホスホン酸、アミノトリメチレンホスホン酸等が挙げられるが、その他上記リサーチ・ディスクロージャー18170号、特開昭57-208554号、同54-61125号、同55-2.9883号及び同56-97347号等に記載の化合物を挙げることができる。

【0232】有機ホスホノカルボン酸としては、特開昭 52-102726号、同53-42730号、同54 -121127号、同55-4024号、同55-40 25号、同55-126241号、同55-65955号、同55-65956号、及び前述のリサーチ・ディスクロージャー18170号等に記載の化合物を挙げることができる。これらのキレート剤はアルカリ金属塩やアンモニウム塩の形で使用してもよい。これらキレート剤の添加量としては、現像液1リットル当り好ましくは、1×10-1~1×10-1 モル、より好ましくは1×10-3~1×10-2 モルである。

【0233】本発明の方法に使用する現像液には上記の 組成の他に必要により緩衝剤(例えば、炭酸塩、アルカ ノールアミン)、アルカリ剤(例えば、水酸化物、炭酸 塩)、溶解助剤(例えば、ポリエチレングリコール類、 これらのエステル)、pH調整剤(例えば、酢酸の如き 有機酸)、現像促進剤(例えば米国特許2648604 号、特公昭44-9503号、米国特許3171247 号に記載の各種のピリジニウム化合物やその他のカチオ ニック化合物、フェノサフラニンのようなカチオン性色 素、硝酸タリウムや硝酸カリウムの如き中性塩、特公昭 44-9304号、米国特許2533990号、同25 31832号、同2950970号、同2577127 号記載のポリエチレングリコールやその誘導体、ポリチ オエーテル類などのノニオン性化合物、特公昭44-9 509号、ベルギー特許682862号記載の有機溶 剤、米国特許3201242号記載のチオエーテル系化 合物など、特にチオエーテル系化合物が好ましい)、界 面活性剤などを含有させることができる。

【0234】現像処理温度及び時間は相互に関係し、全処理時間との関係において決定されるが、一般に処理温度は約20℃~約50℃で処理時間は10秒~2分である。ハロゲン化銀黒白写真感光材料1平方メートルを処 30理する際に、現像液の補充液量は700ミリリットル以下、好ましくは500ミリリットル以下である。

【0235】本発明の定着工程で使用する定着液は、チオ硫酸ナトリウム、チオ硫酸アンモニウム、必要により水溶性アルミニウム化合物、酒石酸、クエン酸、グルコン酸、ホウ酸、これらの塩を含む水溶液である。

【0236】ところで、水溶性アルミニウム塩を含む硬膜定着液は、pHを低くすることにより難溶性アルミニウム塩の生成を防ぐことができるが、定着液として、チオ硫酸塩を含んでいるために、濃厚液として保存する際40にその硫化の問題が発生する。一方pHを高くすることは、定着剤の安定性を向上し、処理中における感光材料からの色素の溶出除去にも有利であるが、難溶性アルミニウム塩が生成を助長する。このことから、一般に一剤型硬膜定着液のpHは4.6~4.9にする事が望ましい。しかしながら、このようなpH領域においても難溶性アルミニウム塩の生成は完全には防止できず、特に濃厚液の調製が困難である。これらの問題を解決するため、一般に多量のホウ素化合物が用いられている。このホウ素化合物は、処理工程において、感光材料によって50

定着液が水洗工程に持ち込まれることにより、廃水と共に環境中に放出される。ところが近年、地球環境保全が大きな社会問題となっており、写真処理においても廃水中に含まれるホウ素化合物を減少させることが強く望まれている。

【0237】本発明の定着液としてはホウ素化合物 (ホ ウ酸) の替わりにグルコン酸、イミノジ酢酸、5-スル ホサリチル酸、それらの誘導体、またはそれらの塩を、 アルミニウム塩の安定化に用いることが好ましい。ここ でグルコン酸はラクトン環をまいた無水物でもよい。こ れらの化合物の中でもグルコン酸、イミノジ酢酸および それらのアルカリ金属塩またはアンモニウム塩が特に好 ましく、これらの化合物は実質的にホウ素化合物を含ま ない一剤型定着濃厚液において、0.01~0.45モ ル/リットル、好ましくは0.03~0.3モル/リッ トルの濃度で用いられる。これらの化合物は、単独で用 いても良いし、2種以上を併用しても良い。さらに、リ ンゴ酸、酒石酸、クエン酸、コハク酸、シュウ酸、マレ イン酸、グリコール酸、安息香酸、サリチル酸、タイロ ン、アスコルビン酸、グルタル酸、アジピン酸などの有 機酸、アスパラギン酸、グリシン、システィンなどのア ミノ酸、エチレンジアミン四酢酸、ジエチレントリアミ ン五酢酸、1, 3-プロパンジアミン四酢酸、ニトリロ 三酢酸などのアミノポリカルボン酸や、糖類などと併用 することも本発明の態様として好ましい。

【0238】本発明における定着液の定着剤としては、チオ硫酸アンモニウム、チオ硫酸ナトリウムが使用できる。定着剤の使用量は適宜かえることができ、濃厚液における濃度は一般には0.8~約6モル/リットルである。本発明における定着液は、硬膜剤として作用する水溶性アルミニウム塩を含んでおり、それにはたとえば、塩化アルミニウム、硫酸アルミニウム、カリ明ばん、硫酸アルミニウムアンモニウムなどがある。これらは濃厚液におけるアルミニウムイオン濃度として、0.01~0.15モル/リットルで含まれることが好ましい。本発明における定着濃厚液のpHは4.6以上、好ましくは4.7~5.0を有する。

【0239】また、定着液には所望により保恒剤(たとえば、亜硫酸塩、重亜硫酸塩など)、pH緩衝剤(たとえば、酢酸、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、りん酸など)、pH調整剤(たとえば、水酸化ナトリウム、アンモニア、硫酸など)、硬水軟化能のあるキレート剤、特開昭62-78551に記載の化合物、界面活性剤、湿潤剤、定着促進剤などを含むことができる。界面活性剤としては、たとえば硫酸化物、スルフォン酸化物などのアニオン界面活性剤、ポリエチレン系界面活性剤、特開昭57-6840記載の両性界面活性剤があげられ、公知の消泡剤を使用することもできる。湿潤剤としては、たとえばアルカノールアミン、アルキレングリコールなどがある。定着促進剤としては、たとえばアル

キルおよびアリル置換されたチオスルホン酸およびその 塩や、特公昭45-35754、同58-12253 5、同58-122536記載のチオ尿素誘導体、分子 内に3重結合を有するアルコール、米国特許第4126 459号記載のチオエーテル化合物、特開昭64-47 39、特開平1-4739、特開平1-159645、 および特開平3-101728に記載のメルカプト化合 物、特開平4-170539に記載のメソイオン化合 物、チオシアン酸アンモニウムを含むことができる。

【0240】本発明の定着濃厚液は使用に際して所定の 10 い。 濃度になるよう水で希釈される。特に、定着濃厚液1部 に対して水0.2部~5部の割合で希釈される。

【0241】現像、定着処理が済んだ感光材料は、つい で水洗または安定化処理される。水洗または安定化処理 はハロゲン化銀感光材料 1 m² 当り、3 リットル以下の補 充量(0を含む、すなわちため水水洗)で行なうことも できる。すなわち、節水処理が可能となるのみならず、 自現機設置の配管を不要とすることができる。水洗を少 量の水で行う場合は、特開昭63-18350号、同6 2-287252号などに記載のスクイズローラーの浄 20 化槽を設けることがより好ましい。また、少量水洗時に 問題となる公害負荷低減のために種々の酸化剤添加やフ ィルター濾過を組み合わせてもよい。更に、本発明の方 法で水洗または安定化浴に防バイ手段を施した水を処理 に応じて補充することによって生ずる水洗又は安定化浴

項

1)併用しても良い 分光增感色素

2) 界面活性剤

3) カブリ防止剤

4) ポリマーラテックス

5)酸基を有する化合物

6) マット剤、滑り剤、

7) 硬膜剤

可塑剤

からのオーバーフロー液の一部又は全部を特開昭60-235133号に記載されているようにその前の処理工 程である定着能を有する処理液に利用することもでき る。また、少量水性時に発生し易い水泡ムラ防止および /またはスクイズローラーに付着する処理剤成分が処理 されたフィルムに転写することを防止するために水溶性 界面活性剤や消泡剤を添加してもよい。また、感光材料 から溶出した染料による汚染防止に、特開昭63-16 3456号記載の色素吸着剤を水洗槽に設置してもよ

【0242】また、前記水洗処理に続いて安定化処理す る場合もあり、その例として特開平2-201357 号、同2-132435号、同1-102553号、特 開昭46-4446号に記載の化合物を含有した浴を 感光材料の最終浴としてもよい。この安定浴にも必要に 応じてアンモニウム化合物、Bi、Alなどの金属化合 物、蛍光増白剤、各種キレート剤、膜pH緩衝剤、硬膜 剤、殺菌剤、防かび剤、アルカノールアミンや界面活性 剤に用いられる水としては水道水のほか脱イオン処理し た水やハロゲン、紫外線殺菌灯や各種酸化剤(オゾン、 過酸化水素、塩素酸塩など) 等によって殺菌された水を 使用することが好ましい。

【0243】本発明の感光材料に用いられる各種添加剤 に関しては、特に制限は無く、例えば下記箇所に記載さ れたものを好ましく用いることが出来る。

該当簡所

特開平2-12236号公報第8頁左下欄13行目 から同右下欄4行目、同2-103536号公報第 16頁右下欄3行目から同第17頁左下欄20行目 、さらに特開平1-112235号、同2-124 560号、同3-7928号、特願平3-1895 32号及び同3-411064号に記載の分光増感 色素。

特開平2-12236号公報第9頁右上欄7行目か ら同右下欄7行目、及び特開平2-18542号公 報第2頁左下欄13行目から同第4頁右下欄18行

特開平2-103536号公報第17頁右下欄19 行目から同第18頁右上欄4行目及び同右下欄1行 目から5行目、さらに特開平1-237538号公 報に記載のチオスルフィン酸化合物。

特開平2-103536号公報第18頁左下欄12 行目から同20行目。

特開平2-103536号公報第18頁右下欄6行 目から同第19頁左上欄1行目。

特開平2-103536号公報第19頁左上欄15 行目から同第19頁右上欄15行目。

特開平2-103536号公報第18頁右上欄5行 目から同第17行目。

特開平2-103536号公報第17頁右下欄1行 8) 染料

目から同18行目の染料、同2-294638号公報及び特願平3-185773号に記載の固体染料。

[0244]

【実施例】以下、本発明を実施例によって具体的に説明 するが、本発明がこれらによって限定されるものではな い。

実施例1

乳剤の調整

1	液			
	水	7	5	Oml
	ゼラチン		2	0 g
	塩化ナトリウム			3 g
	1, 3ージメチルイミダゾリジン-2ーチオン		2	Omg
	チオスルホン酸ナトリウム		1	Omg
2	液			
	水	3	0	0 m1
	硝酸銀	1	5	0 g
3	液			
	水	3	0	0 m1
	塩化ナトリウム		3	4 g
	臭化カリウム		3	2 g
	ヘキサクロロイリジウム酸カリウム	Ο.	2	5 mg
	ヘキサブロモロジウム酸アンモニウム	0.	0	6 mg

38℃、pH4. 5に保たれた1液に、2液と3液の各々90%に相当する量を攪拌しながら同時に20分間にわたって加え、0.20 μ mの核粒子を形成した。続いて下記4液、5液を8分間にわたって加え0.24 μ m

4 液 水 硝酸銀 5 液 水 塩化ナトリウム 臭化カリウム フェロシアン化カリウム

その後常法にしたがってフロキュレーション法によって 水洗し、ゼラチン40gを加えた。 p H 5. 8、 p A g 7. 5に調整し、チオ硫酸ナトリウム 1 mgと化合物

(a) を1 mg、塩化金酸5 mgを加え55℃にて最適感度を得るように化学増感を施し、安定剤として1,3,3 a,7ーテトラアザインデン200 mgを加えた。最終的に塩化銀を70モル%、沃化銀を0.08モル%含む平 40 均粒子径0.25μmのヨウ塩臭化銀立方体粒子乳剤を得た。(変動係数9%)

[0245]

【化100】

まで成長させた。 さらに 2 液と 3 液の残りの 1 0 %の量を 2 分間にわたって加え、0. 2 5 μ mまで成長させた。 さらに、ョウ化カリウム 0. 1 5 g を加え粒子形成を終了した。

【0246】得られた乳剤にAg1モルに対して、増感色素を(表3のように) 5.5×10^4 モル、および K B r 、 K I をそれぞれ5g、さらに安定剤としてハイドロキノン、下記化合物 [b]、 [c] をそれぞれ、50g、0.4g、0.1g 加えた。

【0247】 【化101】

SH N=N SH SH N=N HOHN NHOH

【0248】さらに、造核剤として前記化合物III-38を0.3g、造核促進剤として前記化合物A-IIIを0.2g加えた。ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウムを0.4g、ポリエチルアクリレートラテックスおよび0.01μmのコロイダルシリカをゼラチンバインダー比それぞれ30%に相当する量、硬膜剤として2-ビス(ビニルスルホニルアセトアミド)エタンをゼラチンバインダー比4%に相当する量添加し、ポリエステル支持

体上に、銀塗布量3.2g/m²、ゼラチン塗布量1.4g/m²になるように塗布した。このとき表1の組成の保護層上層および保護層下層ならびに下引き層を同時に塗布した。なお、支持体の裏面には表2の組成のBcおよびBc保護層を有する。

134

[0249]

【表1】

保護層下層	m² 当たり
・ゼラチン	0.5g
・1. 5 - ジヒドロキシ-2 - ベンズアルドキシム	25 mg
· α – リポ酸	5 mg ·
・ポリエチルアクリレートラテックス	160 mg
保護層上層	
・ゼラチン	0.3g
・平均2. 5μm のシリカマット剤	3 O mg
・シリコーンオイル	3 0 mg
・0. 01 μm のコロイダルシリカ	3 O mg
・N-パーフルオロオクタンスルホニル-N-プロピルグリシン	
カリウム塩	1 Omg
・ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	2 5 mg
下引き層	
・ゼラチン	0.5g
・下記染料 (d)	20 mg
・N-オレイル-N-メチルタウリンナトリウム塩	1 0 mg

(d)

[0250]

【表2】

表 2

BC層	m²当たり
・ゼラチン	0.25g
・ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	2 0 mg
・平均粒径 0. 2 5 μm の SnO ₂ /SbO ₂ (9/1)	200 mg
BC保護層	
・ゼラチン	3.0g
・平均粒径3.5μm ポリメチルメタアクリレート	50 mg
・下記染料 (e)	3 5 mg
・下記染料(f)	3 5 mg
・下記染料 (g)	1 2 0 mg
・酢酸ナトリウム	10 mg .
・ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム	9 Ong
・2-ビス(ビニルスルホニルアセトアミド)エタン	1 6 O mg

(e)
$$H_{3}C \longrightarrow CH \longrightarrow CH \longrightarrow CH_{3}$$

$$H_{6}C_{2}OOC \longrightarrow CH - CH = CH \longrightarrow COOC_{3}H_{5}$$

$$SO_{3}K \longrightarrow SO_{3}K \longrightarrow SO_{3}K$$
(g)
$$HOOC \longrightarrow CH - CH = CH \longrightarrow COOH$$

【0251】(写真性の評価)得られた試料を633mmにピークを有する干渉フィルターおよびステップウェッジを介して、発光時間10 6 秒のキセンノンフラッシュ光で露光し、FG-680AG自動現像機(富士写真フィルム株式会社製)を用い、35 $^{\circ}$ 30 $^{\circ}$ 0刃像条件で処理し、センシトメトリーを行った。濃度1.5を与える露光量の逆数を感度とし相対感度で示し、濃度0.1と3.0の点を結ぶ直線の傾きを階調として表す。

(黒ポツの評価) 処理後のサンプルの素現部の顕微鏡観察により黒ポツを (5段階) 評価した。「5」が最も良

<現像液1の組成>

水酸化カリウム ジエチレントリアミン-五酢酸 炭酸カリウム メタ重亜硫酸ナトリウム 臭化カリウム く「1」が最も悪い。「5」「4」は実用可能で、

「3」は粗悪だがぎりぎり実用でき、「2」「1」は実用に耐えない。

(残色の評価)自動現像機の水洗温度を10℃にし、未 露光サンプルを処理した。処理後の残色を目視で5段階 評価した。

(保存性の評価) 50℃60%の環境下で3日保存したサンプルをセンシトメトリーし、感度変化(△S)を%表示した。

【0252】次に使用した現像液組成を下記に示す。

3	5	g
	2	g
1	2	g
4	0	g
	3	g

137 138 ハイドロキノン 25 g 5-メチルベンゾトリアゾール 0.08g 4-ヒドロキシメチル-4-メチル-1-フェニル-3-ピラゾリドン 0.45g 2, 3, 5, 6, 7, 8-ヘキサヒドロー2-チオキソー 4- (-H) -キナゾリノン 0.04g2ーメルカプトベンツイミダゾールー5ースルホン酸ナト リウム 0.15g ジエチレングリコール 20 g

水酸化カリウムを加え、水を加えて1リットルとし、p 10 【0253】次に使用した定着液の組成を下記に示す。 Hを10.45に合わせる。

チオ硫酸アンモニウム		359g
エチレンジアミン四酢酸2Na2水塩		2.3g
チオ硫酸ナトリウム 5 水塩		3 3 g
亜硫酸ナトリウム		75 g
NaOH		37 g
氷酢酸		87g
酒石酸		8.8g
グルコン酸ナトリウム		6.6g
硫酸アルミニウム		25 g
p H (硫酸または水酸化ナトリウムで調整)		5.05
水を加えて	1	リットル

さらに水2リットルを加えて希釈し使用する。得られた 結果を表3に示す。この際比較色素として[h][i] 黒ポツ、残色、保存性とも優れていることが理解され

る。

[j]を用いた場合の結果も合わせて示す。本発明の態様である試料No.1~9は、比較色素に比べて、写真性、

[0254]

【表3】

表3

試料	进 司在惠	写具	写真性		残色	保存性	
No.	增感色素	感 度	階調	黒ポツ	75 6	ΔS	
1	I-1)	100	2 1	4	5	+5	本発明
2	1-7)	103	19	4	5	+7	"
3	I – 5)	102	20	4	5	+.6	"
4	I -22)	98	23	4	5	+7	"
5	I -23)	90	18	4	5	+6	"
6	I -27)	9 0	18	4	5	+ 7	"
7	I -29)	8 5	17	4	4	+ 6	"
8	I -33)	8 0	18	4	3	+ 8	"
9	I -32)	102	2 1	5	3	+ 1 0	"
10	(h)	70	19	3	1	+18	比較例
11	(i)	60	18	2	2	+30	"
12	(j)	5 8	20	2	3	+25	"

[0255]

【化102】

139

(h)
$$C_1$$
 C_1 C_2 C_3 C_4 C_5 C_4 C_5 C_5 C_6 C_7 C_8 C_8

(i)
$$H_3C \xrightarrow{S} CH - CH \xrightarrow{S} CH - CH \xrightarrow{S} CH \xrightarrow{S} C_2H_3$$

$$\begin{array}{c} H_3C \\ H_3C \\ \hline \\ C_2H_5 \\ \hline \\ C_2H_5 \\ \hline \\ CH_2CO_2 \\ \hline \\ CH_2CO_2 \\ \hline \\ CH_2CO_2 \\ \hline \\ CH_2CO_2 \\ \hline \end{array}$$

【0256】実施例2

実施例1の試料No.1の作製において、造核剤を表4のように変更した以外は、実施例1と全く同様にして試料を作成し、評価した結果を表4に示す。この場合にも、良好な結果を示すことが理解される。比較として、造核剤

20 を添加しない試料も合わせて評価した。この試料は階調が十分でないことが理解される。

[0257]

【表4】

試料	造核剤	写了	1 性	黒ポツ	残色	保存性	
No.	地农州	感度	階調	無小ノ	2	жне	
13	[[1-4	102	18	4	5	+ 5	本発明
14	[[]-10	98	19	4	5	+7	"
15	[11-29	99	20	4	5	+ 8	"
16	[[[-31	110	20	4	5	+7	"
17	[11-36	8 9	19	4	5	+ 6	"
18	111-41	95	2 1	4	5	+7	"
19	[11-44	100	18	4	5	+ 6	"
20	111-47	98	20	4	5	+7	"
21	111-49	100	19	4	5	+ 6	"
22	なし	60	7	4	5	+10	比較例

【0258】実施例3

実施例1の試料No.1の作製において、増感色素、造核促 40 進剤を表5のように変更した以外は、実施例1と全く同

様にして試料を作成し、評価した結果を表5に示す。

[0259]

【表 5】

表 5

試料		造柱	玄促進剤	写自	特性	保存性	Г	
番号	增感色素	化合物	添加量 (fl/fl/Ag)	感度	階調	ΔS (X)	残色	備 考
23	化合物h	_		90	15	+12	2	比較例
24	I – 1	-	- ·	85	14	+5	3	"
25	I - 4	–	-	87	15	+ 6	3	"
26	I -31] —]	_	88	15	+ 5	3	"
27	化合物h	A-111	3. 1×10 ⁻⁴	100	20	+10	3	"
28	"	A -120	"	101	19	+11	2	"
29	I – 1	A-111	"	100	21	+ 5	5	本発明
30	"	"	1.5×10-4	99	20	+ 6	4	"
31	"	A-120	3, 1×10 ⁻⁴	103	21	+ 6	5	"
32	"	VI-2	"	102	21	+ 5	5	"
33	"	VIII-2	"	103	20	+ 5	5	"
34	. "	JV-9	. "	100	19	+ 5	5	"
35	"	V-7	"	99	20	+6	5	"
36	I – 7	A=111	"	101	21	+7	5	"
37	I -24	~	"	101	21	+ 6	5	"

【0260】表5の結果から明らかなように本発明の試料29~37は、階調が硬く、高温環境下での感度変化が小さく、残色レベルも良好である。

【0261】実施例4

実施例3で作製した試料No. 24、29、32、36の 表 6 サンプルを実施例1で使用した現像液1に下記化合物 k \sim m を表 6 のように添加した現像液を調製し評価した結果を表 7 に示す。

[0262]

(m)

【表6】

ſ		一 般	式の化合物
l	現像液No.	化合物No.	添 加 量
	現像液 1		
	2	g	5.9g/リットル
	3	h	6.2g/リットル
	4	i	5. 3g/リットル

【0263】 【表7】

表7

テスト	試料No	現像液	写:	真 性	黒ポツ	備考
No.	BATTICE	200000	感度	階調	****	1M -5
1	2 4	1	100	2 1	3	比较例
2	"	2	99	20	4	"
3	"	3	9 9	19	4	"
4	"	4	1.00	20	4	"
5	29	1	100	2 1	4	本発明
6	"	2	101	20	5	"
7	"	3	101	2 1	5	"
8	"	4	102	22	5	"
9	32	1	100	2 1	4	"
10	"	2	9 9	2 1	5	"
11	"	3	100	20	5	"
12	"	4	100	20	5	"
13	36	1	101	21	4	"
14	"	2	102	22	5	. "
15	"	3	102	2 1	5	"
16	"	4	101	22	5	"

【0264】表7の結果から明らかなように本発明の処理方法は、黒ポツが良好である。

フロントページの続き

技術表示箇所